## PCT

#### 国際事務局



# 特許協力条約に基づいて公開された国際出願

(51) 国際特許分類6

C07D 305/08, 307/22, 309/14, C07H 5/06, 15/18, A61K 31/335, 31/34, 31/35, 31/70

(11) 国際公開番号

WO96/25408

(43) 国際公開日

1996年8月22日(22.08.96)

(21) 国際出願番号

PCT/JP96/00286

Љ

A1

(22) 国際出願日

1996年2月9日(09.02.96)

(30) 優先権データ 特額平7/25398

JР 1995年2月14日(14.02.95) JP 1995年2月14日(14.02.95) ЛР

特顛平7/25402 特願平7/234236 特顧平7/272432

1995年9月12日(12.09.95) 1995年10月20日(20.10.95)

(74) 代理人

三菱化学株式会社 (MITSUBISHI CHEMICAL CORPORATION)[JP/JP]

(71) 出願人 (米国を除くすべての指定国について)

〒100 東京都千代田区丸の内二丁目5番2号 Tokyo, (JP)

(72) 発明者;および

(75) 発明者/出願人(米国についてのみ)

安藤亮一(ANDO, Ryoichi)[JP/JP]

增田裕和(MASUDA, Hirokazu)[JP/JP]

稲越直人(INAKOSHI, Naoto)[JP/JP]

直原哲夫(JIKIHARA, Tetsuo)[JP/JP]

藤村義幸(FUJIMURA, Yoshiyuki)[JP/JP]

丹羽卓朗(NIWA, Takuro)[JP/JP] 吉井成彦(YOSHII, Natihiko)[JP/JP] 田畑礼子(TABATA, Reiko)[JP/JP] 斎藤健一(SAITO, Ken-Ichi)[JP/JP] 有友啓一(ARITOMO, Keiichi)[JP/JP] 〒227 神奈川県横浜市青葉区鴨志田町1000番地 三菱化学株式会社 横浜総合研究所内 Kanagawa, (JP) 杉 敏朗(SAKAKI, Toshiro)[JP/JP] 〒100 東京都千代田区丸の内二丁目5番2号 三菱化学株式会社 医薬カンパニー内 Tokyo, (JP) 弁理士 長谷川暁司(HASEGAWA, Koji) 〒100 東京都千代田区丸の内二丁目5番2号 三菱化学株式会社内 Tokyo, (JP)

(81) 指定国

CA, CN, JP, KR, US, 欧州特許(AT, BE, CH, DE, DK, ES, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

添付公開書類

国際調査報告書

#### (54) Title: OXYGEN-CONTAINING HETEROCYCLIC DERIVATIVES

#### (54) 発明の名称 含酸素複素環誘導体

$$\begin{array}{cccc}
\bullet & \bullet & \bullet & \bullet \\
\bullet & \bullet & \bullet & \bullet & \bullet \\
\bullet & \bullet & \bullet & \bullet & \bullet \\
\bullet & \bullet & \bullet & \bullet & \bullet \\
\end{array}$$
(B)

#### (57) Abstract

An oxygen-containing heterocyclic derivative represented by general formula (I), a salt thereof, a solvate thereof or a hydrate thereof: wherein  $R^1$  represents hydrogen, A, B, etc., (wherein  $R^8$  represents  $C_{1-20}$  alkyl, aryl, etc.);  $R^2$ ,  $R^4$  and  $R^6$  represent each hydrogen,  $C_{1-20}$  alkyl, etc.;  $R^7$  represents hydrogen, C, etc. (wherein  $R^9$  represents  $C_{1-10}$  alkyl); A represents  $C_{1-3}$  alkylene; and n is 0 or 1. The derivative, which has a potent inhibitory effect on a cysteine protease and is excellent in oral absorbability, tissue transmigration properties and cell membrane-permeability, is useful as a remedy for apoplexy, Alzheimer's diseases, etc.

# (57) 要約

下記一般式(I)で表される含酸素複素環誘導体、その塩、その溶媒和物またはその水和物。

 $(R^8:C_1 \sim C_{20}$ のアルキル基、アリール基等)

R<sup>2</sup>、R<sup>4</sup>、R<sup>6</sup>:水素原子、C<sub>1</sub>~C<sub>5</sub>のアルキル基等

R<sup>3</sup>、R<sup>5</sup>:水素原子、C<sub>1</sub>~C<sub>20</sub>のアルキル基等

R':水素原子、R°-C-等

(R°:C,~C,0のアルキル基)

A:C:~C。のアルキレン基

n: 0 または 1

本発明の含酸素複素環誘導体はシステインプロテアーゼに対して強い阻害作用を示し、また経口吸収性、組織移行性、細胞膜透過性にもすぐれており、脳卒中、アルツハイマー病等の治療薬として有用である。

## 情報としての用途のみ PCTに基づいて公開される国際出額をパンフレット第一頁にPCT加盟国を同定するために使用されるコード

## 明 細 書

## 含酸素複素環誘導体

## 5 技術分野

10

15

20

この発明は新規な含酸素複素環誘導体に関する。

### 背景技術

パパイン、カテプシンB、カテプシンH、カテプシンL、カルパイン、インターロイキン1 β変換酵素等のシステインプロテアーゼの生体内での働きが解明されるに従い、その異常亢進が種々の疾病の原因であることが判明してきており、またシステインプロテアーゼ阻害剤がそれらの疾患の動物モデルで有効であったという報告が増えつつある。

筋ジストロフィー、筋萎縮症などの筋疾患で見られる骨格筋崩壊において、カルパインやカテプシンBなどのシステインプロテアーゼは、筋繊維蛋白質の分解を通じて 2線の消失などの初期過程に関与していると考えられている(代謝、25巻、臨時増刊号「代謝病ハイライト」、183ページ、1988年)。また、システインプロテアーゼ阻害剤である E-64ー dは、筋ジストロフィー症ハムスターにおいて延命効果があったと報告されている(Journal of Pharmacobio Dynamics, 10巻、678ページ、1987年)。したがって、システインプロテアーゼ阻害剤は筋ジストロフィー、筋萎縮症等の治療薬になると考えられる。

心筋梗塞や脳卒中等の虚血性疾患において、虚血後の細胞障害の主な原 25 因は、キサンチン酸化酵素が産生する活性酵素である。虚血の過程で上昇 したCa<sup>2+</sup>濃度によって活性化されたカルパインがキサンチン酸化酵素の

10

15

20

25

前駆体であるキサンチン脱水素酵素を限定分解して酸化酵素に変換しているという説がある(New England Journal of Medicine, 312巻、159ページ、1985年)。また、カルパインの活性化が心筋細胞死や脳神経細胞死の直接的な原因にもなりうると考えられている(最新医学、43巻、783ページ、1988年)。カルパインの阻害剤であるNCO-700が心筋梗塞の動物モデルで効果があることが報告されており(Arzneimittel Forschung/Drug Research, 36巻、190ページ、671ページ、1986年)、またE-64-cは脳虚血後の微小管結合蛋白の分解を抑制している(Brain Research, 526巻、177ページ、1990年)。したがって、カルパインの阻害剤は心筋梗塞や脳卒中などの虚血性疾患の治療薬になると考えられる。

アルツハイマー病患者の脳に特有に見られる老人斑にはアミロイドという蛋白が沈着しているが、このアミロイドはアミロイド蛋白前駆体(APP)の分解により生成することが知られている。APPの正常代謝ではアミロイドは生成しないが、異常亢進したプロテアーゼによる異常代謝によりアミロイドが生成し、これが老人斑になると考えられている(Scientific American, 1991年11月号、40ページ)。したがって、プロテアーゼの阻害剤は、アルツハイマー病の治療薬になると期待されている。

うさぎの頭部外傷モデルにおいて、カルパインが活性化されていることが報告されており(Neurochemical Research、16巻、483ページ、1991年)、またラットの頭部外傷モデルにおいて、カルパイン阻害剤であるロイペプチンを投与することにより、軸策の保護作用が観察されている(Journal of Neurosurgery、65巻、92ページ、1986年)。したがって、カルパインの

10

15

20

25

阻害剤は頭部外傷において意識障害改善や運動障害改善等の効果があると 考えられる。

神経細胞の樹状突起に存在するミエリン結合蛋白がカルパインにより分解されるという報告がある(Journal of Neurochemistry, 47巻、1007ページ、1986年)。したがって、カルパインの阻害剤が神経細胞の脱髄によって起こるといわれる疾患、例えば多発性硬化症や末梢神経のニューロパシーに対して効果があると考えられる。

白内障のうちの多くのものは、水晶体中の水溶性蛋白であるクリスタリンがプロテアーゼの働きにより加水分解されるために水晶体の白濁が生じると言われている。実験モデルでの白内障およびヒトのある種の白内障では、水晶体内のカルシウム濃度が上昇しており(Investigative Ophthalmology & Visual Science. 28巻、1702ページ、1987年、Experimental Eye Research, 34巻、413ページ、1982年)、また水晶体中に含まれるプロテアーゼのうち最も多いのはカルパインであることから(Lens and Eye Toxicity Research, 6巻、725ページ、1989年)、カルパインの異常亢進が白内障の原因の一つであると考えられている。カルパインの阻害剤であるE-64が白内障の実験モデルで効果があったという報告(Investigative Ophthalmology & Visual Science, 32巻、533ページ、1991年)もあることから、カルパインの阻害剤は白内障の治療薬になると考えられる。

炎症とのかかわりあいが深い好中球は、走行化因子やホルボールエステルによる刺激に対して脱顆粒やスーパーオキシドの産生で応答することが知られており、これはプロテインキナーゼC(PKC)によって媒介され

15

20

25

ていると考えられている。カルパインはこのPKCを活性化する働きをしており、脱顆粒には促進的に、スーパーオキシド産生には抑制的に作用しているという報告がある(Journal of Biological Chemistry, 263巻、1915ページ、1988年)。また、ラットのマクロファージにおけるカテプシンBの濃度が、白血球や好中球の場合よりも30~40倍高く、しかも炎症マクロファージの酵素濃度の方が普通のマクロファージより6倍高いと報告されている(Journa of Biochemistry, 98巻、87ページ、1985年)。

さらに最近、プレインターロイキン1 8をインターロイキン1 8に変換す る酵素(インターロイキン1 8変換酵素)がシステインプロテアーゼであ ることが判明し(Nature, 356巻、768ページ、1992年)、 炎症の発現にシステインプロテアーゼの活性化が重要な働きをしていることが明らかになった。これらのことから、システインプロテアーゼの阻害 剤は、抗炎症剤として用いることができると考えられる。

I型アレルギー反応は、生体が抗原に感作されることにより産生した免疫グロブリンE(IgE)を介して進行する。システインプロテアーゼ阻害剤であるエスタチンAはIgEの産生を特異的に抑制し、IgGの産生には影響を与えないと報告されている(The Journal of Antibiotics, 42巻、1362ページ、1989年)。したがって、システインプロテアーゼ阻害剤は、抗アレルギー剤として用いることができると考えられる。

肝細胞が壊死する場合には、細胞膜の障害により Ca<sup>2+</sup>の透過性が増して細胞内の Ca<sup>2+</sup>濃度が高まってカルパインが活性化されるために、その基質である骨格蛋白等の分解が起きて細胞死にいたると考えられている。したがって、カルパインの阻害剤は劇症肝炎の治療薬として用いることができる。

20

25

カテプシンB、カテプシンL等のカテプシン類は、破骨細胞内での骨コラーゲンの分解に関与している。副甲状腺ホルモンを投与して骨破壊を亢進させたラットに、カテプシン類の阻害剤であるE-64、あるいはエスタチンAを投与すると、血中カルシウム濃度およびヒドロキシプロリン濃度が低下することが報告されている(Biochemical and Biophysical Research Communication, 125巻、441ページ、1984年、特開平2-218610号公報)。したがって、カテプシン類の阻害剤は骨粗鬆症や高カルシウム血症の治療薬になると考えられる。

10 カルパインの基質として、エストロゲン受容体やアンドロゲン受容体等の性ホルモン受容体がある。カルパインはこれらの受容体を活性化させることが知られており、カルパインの異常亢進は性ホルモン受容体の異常活性化によると考えられる疾患、例えば乳癌、前立腺癌、前立腺肥大等をひきおこすと言われている。したがって、カルパインの阻害剤は上記の疾患の治療薬になると考えられる。

細胞の癌化に伴い、表皮増殖因子(EGF)受容体が活性化すると言われており、カルパインはEGF受容体を基質としてこれを活性化することが知られている。また、成人T細胞性ヒト白血病ウィルス(ATLV/HTLV-1)に感染した細胞において、カルパインが活性化されていたとの報告がある(生化学、57巻、1202ページ、1985年)。一方、カテプシンBが癌の転移の重要な段階であるコラーゲン分解を促進したり、あるいは直接コラーゲンを分解することや、新生物細胞の原形質膜と関係が深いことなどから、癌の転移のプロセスに大きく関与していると言われている。(Tumor Progression and Markers, 47ページ、1982年、Journal of Biological Chemistry, 256巻、8536ページ、1984年)。

10

15

20

25

これらのことから、システインプロテアーゼの阻害剤は、癌の増殖抑制、 転移予防に効果があると考えられる。

血小板が活性化されると凝集を起こし、血栓の原因となる。カルパインの阻害剤であるE-64-dが、トロンビンで惹起される血小板凝集を抑制したとの報告がある(Thrombosis Research, 57 巻、847ページ、1990年)。したがって、カルパインの阻害剤は血小板凝集抑制剤として用いることができる。

以上述べてきたように、システインプロテアーゼの異常亢進は種々の疾 患の原因となり、またいくつかのシステインプロテアーゼ阻害剤は動物モ デルなどで有効だと報告されている。

しかしながら既知の阻害剤は、E-64(Agricaltural and Biological Chemistry, 42巻、529ペ ージ、1978年)、E-64-d (Journal of Bioch emistry, 93巻、1305ページ、1983年)、NCO-70 0 (特開昭 5 8 - 1 2 6 8 7 9 号公報)、エスタチンA、B (The J ournal of Antibiotics, 42巻、1362ページ、 1989年)等のエポキシコハク酸誘導体あるいはペプチドのクロロメチ ルケトン(Journal of Biochemistry, 99巻、 173ページ、1986年) やアシルオキシメチルケトン (Bioche mistry, 30巻、4678ページ、1991年) に代表されるペプ チドのα-置換ケトンなど、不可逆阻害剤がほとんどである。一般に不可 逆阻害剤は標的酵素以外の生体構成成分と非特異的に反応しやすいために 毒性が強いと言われており、臨床で用いられた化合物は少ない。また、可 逆阻害剤としてはロイペプチン (The Journal of Ant i b i o t i c s, 2 2巻、2 8 3ページ、1 9 6 9年)、カルペプチン (Journal of Enzyme Inhibition, 3巻、

195ページ、1990年)等のペプチジルアルデヒドが知られているが、 化学的な安定性、生体内での安定性、細胞膜の透過性などに問題があると 言われている。

# 5 発明の開示

そこで本発明者らは、経口吸収性、組織移行性、細胞膜透過性などに優れたシステインプロテアーゼの阻害剤について研究を進めた結果、本発明を完成するに至った。

すなわち、本発明の要旨は下記一般式(I)

10

C3~C8のシクロアルキルオキシ基、フルオレニル基、C1~C5のアルコキシ基、置換基を有していてもよいC6~C14のアリール基、置換基を有していてもよいC6~C14のアリールオキシ基、置換基を有していてもよいC6~C14のアリールチオ基、置換基を有していてもよいC6~C14のアリールスルホニル基および置換基を有していてもよい複素環残基からなる群より選ばれる1以上の置換基を有していてもよいC1~C20のアルキル基; C3~C8のシクロアルキル基; 置換基を有していてもよいC6~C14のアリール基

20

25

で置換されていてもよい $C_2 \sim C_s$  のアルケニル基;または置換基を有していてもよい複素環残基を表す)を表し、 $R^2$  、 $R^4$  および $R^6$  はそれぞれ独立して水素原子、 $C_1 \sim C_s$  のアルキル基または $C_2 \sim C_s$  のアルカノイル基を表し、 $R^3$  および $R^5$  はそれぞれ独立して水素原子;置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{14}$ のアリール基、水酸基、 $C_1 \sim C_s$  のアルコキシ基、 $C_1 \sim C_s$  のアルキルチオ基および $C_7 \sim C_{12}$ のアラルキルオキシ基からなる群より選ばれる 1以上の置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$  のアルキル基;または置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{14}$ のアリール基

を表し、 $R^7$  は水素原子、 $C_1 \sim C_5$  のアルキル基または  $R^8 - C - (R^5 は C_1 \sim C_{10}$  のアルキル基または置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{12}$  のアリール基を表す)を表し、 $A は C_1 \sim C_3$  のアルキル基を有していてもよい $C_1 \sim C_3$  のアルキレン基を表し、n t = 0 または1 を表す)で表される含酸素複素環誘導体、薬学的に許容されるその塩、またはその溶媒もしくは水和物に存する。

以下、本発明について詳細に説明する。

上記一般式(I)において、R®で定義されるC1~C20のアルキル基としては、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、ブチル基、イソプチル基、secーブチル基、tertーブチル基、ペンチル基、イソペンチル基、ネオペンチル基、tertーペンチル基、ヘキシル基、イソヘキシル基、ヘプチル基、オクチル基、ノニル基、デシル基、ウンデシル基、ドデシル基、トリデシル基、テトラデシル基、ペンタデシル基、オクタデシル基等が挙げられ、かかるアルキル基は、シクロプロピル基、シクロプチル基、シクロペンチル基、シクロヘオチル基、シクロオクチル基等のC3~C8のシクロアルキル基;シクロプロピルオキシ基、シクロプチルオキシ基、シクロペンチルオキシ基、シクロヘキシ

ルオキシ基、シクロヘプチルオキシ基、シクロオクチルオキシ基等のC。 ~C.のシクロアルキルオキシ基:フルオレニル基:メトキシ基、エトキ シ基、プロポキシ基、イソプロポキシ基、プトキシ基、イソプトキシ基、 tertープトキシ基、ペンチルオキシ基、イソペンチルオキシ基等のCi ~ C s のアルコキシ基;フェニル基、ナフチル基、アントリル基等の C s 5 ~C14のアリール基;フェノキシ基、ナフトキシ基等のC6~C14のアリ ールオキシ基:フェニルチオ基、ナフチルチオ基等のC。~Ci4のアリー ルチオ基:フェニルスルホニル基、ナフチルスルホニル基等のC。~C14 のアリールスルホニル基:およびフラン環、ジヒドロフラン環、テトラヒ ドロフラン環、ピラン環、ジヒドロピラン環、テトラヒドロピラン環、ベ 10 ンゾフラン環、イソベンゾフラン環、クロメン環、クロマン環、イソクロ マン環、チオフェン環、ベンゾチオフェン環、ピロール環、ピロリン環、 ピロリジン環、イミダゾール環、イミダブリン環、イミダブリジン環、ピ ラゾール環、ピラゾリン環、ピラゾリジン環、トリアゾール環、テトラゾ ール環、ピリジン環、ピリジンオキシド環、ピペリジン環、ピラジン環、 15 ピペラジン環、ピリミジン環、ピリダジン環、インドリジン環、インドー ル環、インドリン環、イソインドール環、イソインドリン環、インダゾー ル環、ベンゾイミダゾール環、プリン環、キノリジン環、キノリン環、フ タラジン環、ナフチリジン環、キノキサリン環、キナゾリン環、シンノリ ン環、プテリジン環、オキサゾール環、オキサゾリジン環、イソキサゾー 20 ル環、イソキサゾリジン環、チアゾール環、チアジリジン環、イソチアゾ ール環、イソチアゾリジン環、ジオキサン環、ジチアン環、モルホリン環、 チオモルホリン環等の酸素原子、硫黄原子、窒素原子から選ばれるヘテロ 原子を1~4個有し、環を構成する総原子数が5~10の複素環残基から なる群より選ばれる1以上の置換基を有していてもよい。R®で定義され 25 るC。~C。のシクロアルキル基およびC。~C:4のアリール基としては、

15

20

上記の $C_1 \sim C_{20}$ のアルキル基の置換基として挙げたのと同様の基が挙げられる。 $C_2 \sim C_5$ のアルケニル基としては、ビニル基、1-プロペニル基、2-プロペニル基、1-プテニル基、1-ペンテニル基等が挙げられ、かかるプロペニル基は上記の $C_1 \sim C_{20}$ のアルキル基の置換基として挙げたのと同様の $C_6 \sim C_{14}$ のアリール基で置換されていてもよい。複素環残基としては、 $C_1 \sim C_{20}$ のアルキル基の置換基として挙げたのと同様の基が挙げられる。

R<sup>2</sup>、R<sup>4</sup> およびR<sup>6</sup> で定義されるC<sub>1</sub> ~ C<sub>5</sub> のアルキル基としては、 それぞれ独立してメチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、ブ 10 チル基、イソプチル基、ペンチル基、イソペンチル基等が挙げられ、C<sub>2</sub> ~ C<sub>5</sub> のアルカノイル基としては、アセチル基、プロピオニル基、ブチリ ル基、バレリル基等が挙げられる。

 $R^s$  および $R^s$  で定義される $C_1 \sim C_{20}$ のアルキル基としては、それぞれ独立して $R^s$  で定義したのと同様の基が挙げられ、かかるアルキル基は、 $R^s$  で定義したのと同様の $C_s \sim C_{14}$ のアリール基:水酸基: $R^s$  で定義したのと同様の $C_1 \sim C_s$  のアルコキシ基:メチルチオ基、エチルチオ基、プロピルチオ基、イソプロピルチオ基、ブチルチオ基、イソブチルチオ基、インプチルチオ基、インプチルチオ基、ナフチルチオ基:およびベンジルオキシ基、フェニルメトキシ基、ナフチルメトキシ基等の $C_1 \sim C_s$  のアルキルチオ基:およびベンジルオキシ基、フェニルメトキシ基、ナフチルメトキシ基等の $C_1 \sim C_{12}$ のアラルキルオキシ基からなる群より選ばれる1以上の置換基を有していてもよい。 $C_s \sim C_{14}$ のアリール基としては、上記で定義したのと同様の基が挙げられる。

R<sup>7</sup>で定義されるC<sub>1</sub>~C<sub>5</sub>のアルキル基としては、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、プチル基、イソプチル基、sec - ブチル基、tert-プチル基、ペンチル基、イソペンチル基、ネオペンチル基、tert-ペンチル基が挙げられる。

10

15

20

25

 $R^8$  で定義される $C_1 \sim C_{10}$ のアルキル基としては、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、ブチル基、イソプチル基、sec - ブチル基、t er t - ブチル基、ペンチル基、イソペンチル基、ネオペンチル基、t er t - ペンチル基、ヘキシル基、イソヘキシル基、ヘプチル基、オクチル基、ノニル基、デシル基等が挙げられ、 $C_6 \sim C_{12}$ のアリール基としては、フェニル基、ナフチル基等が挙げられる。

Aで定義される $C_1 \sim C_3$ のアルキレン基としては、メチレン基、エチレン基、プロピレン基が挙げられ、かかるアルキレン基は、メチル基、エチル基、プロピル基等の $C_1 \sim C_3$ のアルキル基を $1 \sim 2$  個有していてもよい。

さらに上記の定義中、各置換基の端部に位置するアリール基および複素 環残基は、さらにフッ素原子、塩素原子、臭素原子等のハロゲン原子;メ チル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、ブチル基、イソブチル 基、sec-プチル基、tert-プチル基、ペンチル基、イソペンチル 基、ネオペンチル基、tert-ペンチル基等のC;~C;のアルキル基 : トリフルオロメチル基: メトキシ基、エトキシ基、プロポキシ基、イソ プロポキシ基、ブトキシ基、イソプトキシ基、tert-ブトキシ基、ペ ンチルオキシ基、イソペンチルオキシ基等のC1~C5のアルコキシ基; メチレンジオキシ基、エチレンジオキシ基、プロピレンジオキシ基等のC1 ~ C s のアルキレンジオキシ基;水酸基;ニトロ基;アセトキシ基、プロ ピオニルオキシ基、ブチリルオキシ基、バレリルオキシ基等のC2~C6 のアルキルカルボニルオキシ基;カルボキシル基;メトキシカルボニル基、 エトキシカルボニル基、プロポキシカルボニル基、イソプロポキシカルボ ニル基、プトキシカルボニル基、イソプトキシカルボニル基、tert-ブトキシカルボニル基、ペンチルオキシカルボニル基等の℃₂~℃。のア ルコキシカルボニル基:オキソ基:アセチル基、プロピオニル基、プチリ

10

ル基、バレリル基等のC2~C。のアルキルカルボニル基;アミノ基、メチルアミノ基、エチルアミノ基、プロピルアミノ基、イソプロピルアミノ基、 オリステルアミノ基、 tertーブチルアミノ基、ペンチルアミノ基、イソペンチルアミノ基等のC1~C。のモノアルキルアミノ基:ジメチルアミノ基、エチルメチルアミノ基、ジエチルアミノ基、メチルプロピルアミノ基、ジイソプロピルアミノ基、プロピオニルアミノ基、イソプロピオニルアミノ基、ブチリルアミノ基、ブロピオニルアミノ基、イソプロピオニルアミノ基、ブチリルアミノ基、バレリルアミノ基等のC2~C。のアルキルカルボニルアミノ基:カルバモイル基;メチルカルバモイル基、エチルカルバモイル基、プロピルカルバモイル基、ブチルカルバモイル基、オーカルバモイル基、プロピルカルバモイル基、プチルカルバモイル基、カーカルバモイルを、ペンチルカルバモイルをのC2~C。のアルキルカルバモイルをおよびフェニルを、ナフチルをのC2~C。のアリールをからなる群より選ばれる1以上の置換基を有していてもよい。

15 本願発明のうち、好ましい化合物としてはR¹が水素原子、R°-C-、

$$R^* - O - C - C - C - R^* - N - C - \sharp t t R^* - S - (R^* t C_3 \sim C_8)$$

20 のアリール基、置換基を有していてもよいC。~C14 のアリール基、置換基を有していてもよいC。~C14のアリールオキシ基、置換基を有していてもよいC。~C14のアリールチオ基、置換基を有していてもよいC。~C14のアリールスルホニル基および置換基を有していてもよい複素環残基からなる群より選ばれる1以上の置換基を有していてもよいC1~C20のアルキル基; C2~C。のシクロアルキル基; 置換基を有していてもよいC1~C20のアルキル基; 置換基を有していてもよいC。~C14のアリール基; 置換基を有していてもよいC。~C14のアリール基; 置換基を有していてもよいC。

10

25

または置換基を有していてもよい複素環残基を表す)を表し、 $R^2$ 、 $R^4$  および $R^6$  がそれぞれ独立して水素原子、 $C_1 \sim C_5$  のアルキル基または $C_2 \sim C_6$  のアルカノイル基を表し、 $R^3$  および $R^5$  がそれぞれ独立して水素原子;または置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{14}$ のアリール基および $C_1 \sim C_5$  のアルコキシ基からなる群より選ばれる1以上の置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ のアルキル基を表し、 $R^7$  が水素原子、 $C_1 \sim C_{20}$ 

 $C_s$  のアルキル基または $R^s$   $-C_s$  ( $R^s$  は $C_1$   $\sim C_{10}$ のアルキル基または置換基を有していてもよい $C_s$   $\sim C_{12}$ のアリール基を表す)を表し、A が $C_1$   $\sim C_s$  のアルキル基を有していてもよい $C_1$   $\sim C_s$  のアルキレン基を表し、n が 0 または 1 を表す化合物が挙げられる。これらの化合物のうち、 $R^s$  、 $R^s$  および $R^s$  がそれぞれ独立して水素原子または $C_1$   $\sim C_s$  のアルキル基を表す化合物がより好ましく、n が 0 を表す化合物がさらに好ましい。特に好ましい化合物としては、

○ (1) R₁ がR³ - C - (R³ は置換基を有していてもよいC。 ~ C₁₄ のアリール基、置換基を有していてもよいC。 ~ C₁₄のアリールオキシ基、置換基を有していてもよいC。 ~ C₁₄のアリールチオ基および置換基を有していてもよいC。 ~ C₁₄のアリールメルホニル基からなる群より選ばれる1以上の置換基を有していてもよいC₁ ~ C₂₀のアルキル基;置換基を有していてもよいC。 ~ C₁₄のアリール基;置換基を有していてもよいC。 ~ C₁₄のアリール基で置換されていてもよいC₂ ~ C₅ のアルケニル基;または置換基を有していてもよい複素環残基を表す)を表し、R²、R⁴およびR⁵が水素原子を表し、R³およびR⁵がそれぞれ独立してC₁ ~

 $C_{20}$ のアルキル基を表し、 $R^7$ が水素原子または $R^9-C-(R^9$ は $C_1$ 

 $\sim C_{10}$ のアルキル基を表す)を表し、Aが $C_{1}$   $\sim C_{3}$  のアルキレン基を表し、n が 0 を表す化合物、

○□ (2) R₁がR³-O-C-(R³はC₃~C₅のシクロアルキル基、
フルオレニル基、置換基を有していてもよいC₅~C₁₄のアリール基およ
び置換基を有していてもよい複素環残基からなる群より選ばれる1以上の
置換基を有していてもよいC₁~C₂₀のアルキル基:C₃~C₅のシクロ
アルキル基:または置換基を有していてもよいC₅~C₁₄のアリール基を
表す)を表し、R²、R⁴およびR⁵が水素原子を表し、R³およびR⁵
がそれぞれ独立して水素原子:または置換基を有していてもよいC₅~C₁₄
のアリール基およびC₁~C₅のアルコキシ基からなる群より選ばれる1
以上の置換基を有していてもよいC₁~C₂₀のアルキル基を表し、R¹が

水素原子またはR $^{\circ}$  - C - (R $^{\circ}$  はC $_{1}$  ~ C $_{10}$ のアルキル基を表す)を表し、AがC $_{1}$  ~ C $_{3}$  のアルキレン基を表し、n が 0 を表す化合物、

(3) R<sub>1</sub> がR<sup>6</sup> -N-C-(R<sup>6</sup> は置換基を有していてもよいC<sub>6</sub> ~ C<sub>14</sub>のアリール基を表す)を表し、R<sup>2</sup> 、R<sup>4</sup> およびR<sup>6</sup> が水素原子を表し、R<sup>3</sup> およびR<sup>5</sup> がそれぞれ独立してC<sub>1</sub> ~ C<sub>20</sub>のアルキル基を表し、

O | R'が水素原子またはR°-C-(R°はC<sub>1</sub>~C<sub>10</sub>のアルキル基または | 置換基を有していてもよいC<sub>6</sub>~C<sub>12</sub>のアリール基を表す)を表し、Aが | C<sub>1</sub>~C<sub>3</sub>のアルキレン基を表し、nが0を表す化合物、および

のアリール基または置換基を有していてもよい複素環残基を表す)を表し、 $R^2$ 、 $R^4$  および $R^6$  が水素原子を表し、 $R^3$  および $R^5$  がそれぞれ独立して $C_1 \sim C_{20}$ のアルキル基を表し、 $R^7$  が水素原子、 $C_1 \sim C_5$  のアル

- 5 キル基または $R^{\circ}$  -C  $-(R^{\circ}$  は $C_{1}$   $\sim$   $C_{10}$  のアルキル基または置換基を有していてもよい $C_{0}$   $\sim$   $C_{12}$  のアリール基を表す)を表し、A が $C_{1}$   $\sim$   $C_{3}$  のアルキル基を有していてもよい $C_{1}$   $\sim$   $C_{3}$  のアルキレン基を表し、n が 0 を表す化合物が挙げられる。
- 上記(1)の化合物のうち、 $R^1$  が $R^8$  C -
- | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
- 上記(2)の化合物のうち、 $R_1$  が $R^8 O C (R^8$  はフルオレニ 20 ル基および置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{14}$ のアリール基からなる群 より選ばれる 1 以上の置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ のアルキル基 または $C_3 \sim C_8$  のシクロアルキル基を表す)を表し、 $R^2$  、 $R^4$  および  $R^6$  が水素原子を表し、 $R^3$  および $R^5$  がそれぞれ独立して $C_1 \sim C_{20}$ の
- 25 アルキル基を表し、R<sup>7</sup>がR<sup>8</sup>-C-(R<sup>8</sup>はC<sub>1</sub>~C<sub>10</sub>のアルキル基を表す)を表し、AがC<sub>1</sub>~C<sub>3</sub>のアルキレン基を表し、nが0を表す化合

15

20

25

物がより好ましい。

上記(3)の化合物のうち、R<sup>7</sup>が水素原子を表す化合物がより好ましい。

いてもよいC。~C<sub>14</sub>のアリール基を表す)を表し、R<sup>7</sup>がC<sub>1</sub>~C<sub>5</sub>のア

いてもよい $C_6 \sim C_{14}$ のアリール基を表す)を表し、 $R^7$  が $R^8 - C - (R^8$  は置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{12}$ のアリール基を表す)を表す化合物がより好ましい。

上記一般式(I)で表される本発明の含酸素複素環誘導体は、薬学的に許容される塩を形成することができる。かかる塩の具体例としては、酸性基が存在する場合には、リチウム塩、ナトリウム塩、カリウム塩、マグネシウム塩、カルシウム塩等の金属塩、またはアンモニウム塩、メチルアンモニウム塩、ジメチルアンモニウム塩、トリメチルアンモニウム塩、ジシクロヘキシルアンモニウム塩等のアンモニウム塩を形成することができ、塩基性基が存在する場合には塩酸塩、臭酸塩、硫酸塩、硝酸塩、リン酸塩等の鉱酸塩、あるいはメタンスルホン酸塩、ベンゼンスルホン酸塩、バラトルエンスルホン酸塩、酢酸塩、プロピオン酸塩、酒石酸塩、フマール酸塩、マレイン酸塩、リンゴ酸塩、シュウ酸塩、コハク酸塩、クエン酸塩、安息香酸塩、マンデル酸塩、ケイ皮酸塩、乳酸塩等の有機酸塩を形成することができる。また、上記一般式(I)で表される本発明の含酸素複素環

25

誘導体は、溶媒和物もしくは水和物として存在することもできる。

上記一般式(I)で表される本発明の含酸素複素環誘導体に存在する不 斉炭素の立体化学については、それぞれ独立して(R)体、(S)体、あ るいは(RS)体をとることができる。

上記一般式(I)で表される本発明の含酸素複素環誘導体において、R<sup>7</sup>が水素原子の場合の下記一般式(II)(式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>、Aおよびnはすでに定義した通りである。)の化学物は、特に溶液中では下記一般式(III)(式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>、Aおよびnはすでに定義した通りである。)で表されるヒドロキシアルデヒド誘導体との平衡が存在する。このことは、次の実験結果により説明できる。NMRの測定結果は下記一般式(II)の構造を支持しているが、使用する溶媒の種類によって、下記一般式(II)のラクトール環上の水酸基が結合した炭素原子の立体化学の比率が違うことが、化合物(II)の立体異性体の比率の違いとして観察されている。この異性体の比率の違いは、下記の平衡が存在するために生じると考えられる。

(111)

上記一般式 (I) で表される本発明の含酸素複素環誘導体の具体的な例 としては、n=0 で $R^7$  が水素原子の場合は下記表-1 に示す化合物が、 n=0 で $R^7$  が水素原子ではない場合は下記表-2 に示す化合物が、n=1 で $R^7$  が水素原子の場合は下記表-3 に示す化合物が、n=1 で $R^7$  が水素原子ではない場合は下記表-4 に示す化合物が挙げられる。

表 - 1 (n=0の場合)
----------------

			· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		
化合物 番 号	R 1	R 4	R <sup>5</sup>	R 6	OH OH
1		-Н	-Н	-н	OH OH
2		-н	-сн <sub>з</sub>	-Н	OH OH
3		-Н	-сн <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>	-Н	OH OH
4		-Н	-CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
5		-Н	-сн <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>	-Н	OH OH
6	н-	-Н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
7	H <sub>3</sub> C 0	-Н	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH

表 -	1	(つづき)
-----	---	-------

	43	`	1 (224)		
化合物 番号	R I	R 4	R <sup>5</sup>	Re	OH OH
8		-Н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
9		-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
10		-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
11		-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
12	0   -   -   -   -	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
13		-н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	ОН
14		-н	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>	-Н	OH OH

			3 1. 5
寿	 1 (	( )	づき)

化合物 番 号	R 1	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	R6	OH OH
15		-Н	-сн <sub>2</sub> он	-Н	OH
16		-н		-Н	OH OH
17		-Н	-н	-Н	OH OH
18		-н	-СН <sub>3</sub>	-н	OH OH
19		-Н	−CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-Н	OH OH
20		-Н	-СН <sub>2</sub> СН <sub>2</sub> СН <sub>3</sub>	-н	OH OH
21		-Н	-CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH

夷	_	1	(つづき)	)
W		1		•

	•				
化合物 番 号	R 1	R 4	<b>R</b> 5	R <sup>6</sup>	OH OH
22		-н	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-Н	OH OH
23		-н	-CH <ch<sub>3 CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub></ch<sub>	-H	OH OH
24	Н-	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
25	H <sub>3</sub> C 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
26	H <sub>3</sub> C ~ 0 ~ 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
27	H <sub>3</sub> C H <sub>3</sub> C 0	-Н	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
28	H <sub>3</sub> C 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH

カマー し いつつさん	表 ·	- 1	(-	つづき)	)
-------------	-----	-----	----	------	---

化合物 番 号	R 1	R 4	R 5	R6	OH OH
29		-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
30		-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
31		-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
32		-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH
33		-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>3</sub>	OH OH
34		-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>3</sub>	OH OH
35		-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH

	表	ŧ –	1 (つづき)		
化合物 番 号	R 1	R 4	R 5	R e	OH OH
36	F 0 0	-Н	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-H	OH OH
37	F 0 0	-Н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
38	CI	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
39	CI O	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
40	CI	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
41	Br 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
42	Br O O	-Н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH

表	_	1 (	<b>つ</b>	づ	去	)
44			_	_	_	_

		*	1 (336)		
化合物 番 号	R I	R 4	R 5	R e	OH OH
43	Br O O	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
44	CH <sub>3</sub>	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH
45	H <sub>3</sub> C 0 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
46	H <sub>3</sub> C 0 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
47	OCH <sub>3</sub>	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
48	CH30 0	-Н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
49	CH30 0	-н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	~H	OH OH

表	1	1 (	()	づ	去	)
77	_			_	~	,

	2	•	1 (222)		
化合物 番 号	R 1	R4	<b>R</b> 5	R <sup>6</sup>	OH OH
50		-Н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
51		-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
52		-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
53		-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
54		-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
55	N O O	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
56		-н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH

			•		
	ā	長 -	1 (つづき)		
化合物 番号	RI	R4	R <sup>5</sup>	R <sup>6</sup>	OH OH
57		-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
58		-Н.	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-H	OH OH
59		-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
60		-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-H	OH OH
61		-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
62	H	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-H	OH OH
63	H N O	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH

主	_	1 (	つづ	去)
777	_			~ /

化合物 番 号	R t	R <sup>4</sup>	R5	R <sup>6</sup>	OH OH
64	H <sub>3</sub> C \	-Н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-H	OH OH
65	H <sub>3</sub> C 0	-н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
66	H <sub>3</sub> C ~~~	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-H	OH OH
67	H <sub>3</sub> C H <sub>3</sub> C	-н	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
68	H <sub>3</sub> C 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
69	H <sub>3</sub> C 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
70	H <sub>3</sub> C H <sub>3</sub> C H <sub>3</sub> C H <sub>3</sub> C	-Н	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH

		<b>長</b> 一	1 (つづき)		
化合物 番 号	R 1	R <sup>4</sup>	R5	R6	OH OH
71	H <sub>3</sub> C	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
72	H <sub>3</sub> C	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
73	H <sub>3</sub> C H <sub>3</sub> C 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
74	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub>	-н	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
75	CH3(CH2)6	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
76	CH3(CH2)8	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
77	CH3(CH2)10	-н	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH

	192				
化合物 番 号	R 1	R 4	<b>R</b> 5	R6	OH OH
78	CH3(CH2)12	-Н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
79	CH3(CH2)14	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
80		-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
81		-н	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
82		-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
83		-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
84		-н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH

表 - 1 (つづき)
-------------

	a	Λ.	1 (226)		
化合物 番号	R 1	R4	R <sup>5</sup>	Re	OH OH
85		-Н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
86		-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
87	H <sup>3</sup> C 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
88	H <sub>3</sub> C H <sub>3</sub> C 0 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
89		-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
90		-Н	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH
91	Ç, 0 → 0	-Н	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH

表	- 1	1 (	(つ	づ	き	)
34			. –	_	_	•

化合物 番 号	R 1	R4	<b>R</b> 5	Ke.	OH OH
92	F O O	-н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
93	P O O	-н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
94		-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
95	c1 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
96	CI	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
97	OCH <sub>3</sub>	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-H	OH OH
98	CH30 0 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH

表 - 1 (つづき)

化合物 番 号	R·1	R4	R 5	R <sup>6</sup>	OH OH
99	CH30 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
100	CH3O OCH3 O	-Н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
101	CH <sub>3</sub>	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
102	H <sub>3</sub> C 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
103	H <sub>3</sub> C 0 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
104	CF <sub>3</sub> 0 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
105	F <sub>3</sub> C O	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH

表	_	1	(つづき)	
4X		1	( /	

	4	•	1 (226)		
化合物 番 号	R 1	R 4	<b>R</b> 5	R6	OH OH
106	F <sub>3</sub> C 0 0	-Н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
107		-Н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
108		-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-H	OH OH
109		-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
110	O <sub>s</sub> ~	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
111		-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-H	OH OH
112		-Н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH

		<b>퇏</b> —	1 (つづき)		
化合物 番 号	R 1	R 4	R <sup>5</sup>	Re	OH OH
113		-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
114		-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
115		-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
116	F	-Н	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
117	F O	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
118	F F O	<b>-</b> H	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
119	C1	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH

表	_	1	(つづき)
æ		1	( ) )

化合物 番 号	<u>R</u> 1	R 4	<b>R</b> 5	R <sup>6</sup>	OH OH
120	cı	-Н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
121	CI	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH
122	Br 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
123	Br 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
124	Br 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
125	CH <sub>3</sub> 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
126	H <sub>3</sub> C 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH

夷	_	1	()	づき)
AX.		1		

			· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		
化合物 番 号	R <sup>1</sup>	R 4	R 5	R <sub>6</sub>	OH OH
127	H <sub>3</sub> C	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
128	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> O	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
129	CH <sub>3</sub> O	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
130	H <sub>3</sub> C O	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
131	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> CCH <sub>3</sub>	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
132	H <sub>3</sub> C 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
133	$H_3C$	-H	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH

	表	ŧ -	1 (つづき)		
化合物 番 号	R 1	R 4	R <sup>5</sup>	R 6	OH OH
134	H <sub>3</sub> C 0	-Н	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-H	OH OH
135	CF <sub>3</sub> O	-Н	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
136	F <sub>3</sub> C 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
137	F <sub>3</sub> C 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	- <u>H</u>	OH OH
138	CH <sub>3</sub> 0 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
139	CH30 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
140	CH30 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH

===		. ,	· *	٠.	
麦	-		つづ	さし	

化合物 番 号	R <sup>1</sup>	R4	R5	R 6	A OOH
141	CH30 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
142	CH <sub>3</sub> O O	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
143	CH30 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
144	CH30 OCH3	-Н	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
145	CH30 O OCH3	-Н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
146	H <sub>3</sub> C 0 0	-Н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
147	H <sub>3</sub> C \ 0	-н	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH

表	 1 (	つ	づ	き	)
404		_	_	<b>C</b>	•

	2	-			
化合物 番号	. R 1	R 4	R5	R6	OH OH
148	H <sub>3</sub> C 0	-н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
149	H <sub>3</sub> C 0 0 0	-н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
150	HO	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-H	OH OH
151	0 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
152		-н	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
153	HO 00	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
154	HO 0 0	-н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH

表	_ `	1 (	(つ	づ	去	)

化合物 番 号	R 1	R 4	R <sup>5</sup>	R6	A O
155	H0 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
156		-Н	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-H	OH OH
157		-н	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
158		-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
159		-Н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
160		-н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
161		-н	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH

<b>=</b>	_	1	(つづき)
麦	_	1	(つつさ)

	<b>2</b> 0	`	1 (226)		
化合物 番 号	R 1	R 4	<b>R</b> 5	R6	OH OH
162		-Н	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH
163	S	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
164	S 0	-H	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
165	N H O	-H	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
166	HN	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
167	N O CH <sub>3</sub>	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
168	CH <sub>3</sub>	-н	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH

丰	_ 1	 つ	ー	÷	١
ZZ.	_	 ر٠	ני	<b>a</b>	,

化合物 番 号	R 1	R4	R <sup>5</sup>	R6	OH OH
169	N N O	-H	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
170	H <sub>3</sub> C N N O CH <sub>3</sub>	-н	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
171	N H O	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
172	N CH <sub>3</sub>	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
173	N O	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
174	N S	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
175		-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-H	OH OH

表	 1 (	()	づ	去	)
277	 		_	~	,

化合物 番 号	R 1	R 4	<b>R</b> 5	R6	OH OH
176		-Н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	. –Н	OH OH
177		-H	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
178		-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
179	CT <sub>s</sub>	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н.	OH OH
180	N H O	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
181	H <sub>3</sub> C 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
182		-Н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH

丰 -	- 1	(つづき)
77 T	- 1	・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・

		×	1 ())		
化合物番号	R I	R4.	R5	Re	OH OH
183	F	-Н	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
184	C1 C1	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
185	H <sub>3</sub> C	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
186	F <sub>3</sub> C C	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	FF 0
187	CH30	-н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
188	CH30 OCH3 O	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
189	CH30 0	-H	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH

	表	ŧ -	1 (つづき)		
化合物 番 号	R 1	R 4	R 5	R <sub>6</sub>	OH OH
190	CH <sub>3</sub> O OCH <sub>3</sub>	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-H	OH
191	0    	-H	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
192	0     -          	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
193	H <sub>3</sub> C     0 	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
194	0     - s-     0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH
195	0             	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH

 $-CH_2CH(CH_3)_2$ 

-H

ÒН

0 -S-0

196

-H

表 - 1 (つづき)

	~	Χ	1 (226)		
化合物 番 号	R 1	R 4	<sub>R</sub> 5	R6	A OH
197	0  -  -  -  -  -	-CH <sub>3</sub>	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
198	0  -  s-  -  0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>3</sub>	OH OH
199	0 = - = 0	-CH <sub>3</sub>	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>3</sub>	OH OH
200	0  -  -  -  -  -  -  -	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH
201	0     -     -     - 	-Н	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
202	F — S —    0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
203	0     -  -  -   -  -  -  -  -  -  -  -  -	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH

表 - 1	(つづき)

	<b>3-</b>	-			
化合物 番 号	R 1	R4	<b>R</b> 5	Re	OH OH
204	0     -     -       	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
205	c1	-#	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
206	0 	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
207	0 	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
208	Br — S —    0	-н	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
209	0 	-H	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
210	0 	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH

表	 1	(つづき)

•	4	^	1 (226)		
化合物 番号	R 1	R4	R <sup>5</sup>	R6	OH OH
211	H <sub>3</sub> C - S - 0 0 0 0	-Н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
212	H <sub>3</sub> C - S - S - CH <sub>3</sub> 0	-н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-H	OH OH
213	CH3 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
214	H <sub>3</sub> C 0     -   -   -   -   -   -   -   -   -	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
215	H <sub>3</sub> C - CH <sub>3</sub> 0   S -   CH <sub>3</sub> 0   CH <sub>3</sub> 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
216	H <sub>3</sub> C - S - 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
217	$\begin{array}{c c} H_3C & & 0\\ H_3C & & S-\\ 0 & & 0 \end{array}$	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH

	表	ŧ -	1 (つづき)		
化合物 番 号	Ri	R 4	<b>R</b> 5	R <sup>6</sup>	OH OH
218	$\begin{array}{c c} H_3C & 0 \\ H_3C & S- \\ H_3C & 0 \end{array}$	-Н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-H	OH OH
219	0                         	-Н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH
220	0 	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
221	СН <sub>3</sub> 0 — В — В — В — В — В — В — В — В — В —	-H	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
222	H <sub>3</sub> C 0-	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
223	$H_3C$ $O$	-н	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
224	$ \begin{array}{c c} H_3C & 0 \\ H_3C & -S \\ H_3C & 0 \end{array} $	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH

表	_	1	(つ	づ	去	)	

化合物 番 号	R I	R 4	<sub>R</sub> 5	R <sup>6</sup>	OH OH
225	но — В — В — В — В — В — В — В — В — В —	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
226		-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	<b>-H</b>	OH OH
227	$\bigcup_{0_2 \mathbb{N}} \bigcup_{0}^{0} \bigcup_{0}^{1}$	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
228	$0_2 \mathtt{N} -                                   $	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
229		-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-H	OH OH
230	0=-5=0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
231	0 	-Н	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH

	<b>3</b>	₹ -	1 (つづき)		
化合物 番 号	R 1	R 4	<b>R</b> 5	R6	OH OH
232	0   -   -   -   -   -	-н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH
233	N = 0	-#	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
234		-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
235	S = 0 S = 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
236	0                	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
237	0 	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
238	N 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH

	3	<b>X</b> -	1	(つつさ)
化合物番号	R I	R 4		<b>R</b> 5
	0 = -			

化合物 番 号	R I	R 4	<u>R</u> 5	R6	OH OH
239	0 - s - 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
240	0 -5 -5 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
241	Н-	-H	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH
242	H <sub>3</sub> C 0	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH
243	H <sub>3</sub> C 0 0	-н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH
244	H <sub>3</sub> C 0	-н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH
245		-н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH

	<b>∌</b>	₹ -	1 (つづき)		
化合物 番 号	R 1	R 4	R <sub>2</sub> 2	R <sup>6</sup>	OH OH
246		-н	-CH <sub>2</sub> -	-н	OH OH
247		-н	-CH <sub>2</sub> -	-н	OH OH
248	F 0 0	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-н	OH
249		-н	-CH <sub>2</sub> -	-н	OH OH
250	CI	-н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH
251	CH <sub>3</sub> 0	-н	-CH <sub>2</sub> -	-н	OH
252	H <sub>3</sub> C O O	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-н	OH OH

	ä	長 —	1 (つづき)		
化合物 番 号	R <sup>1</sup>	R4	R5	R6	OH HO
253	OCH <sub>3</sub> O	-н	-CH <sub>2</sub> -	-н	OH OH
254	CH <sub>3</sub> 0	-н	-CH <sub>2</sub> -	-н	OH OH
255	$\bigcup_{N} \bigcup_{0}$	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-H	OH OH
256	H <sub>3</sub> C 0	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH
257		-Н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH
258		-н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH
259	CI	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH

	·	ŧ -	1 (つづき)		
化合物 番 号	R 1	R 4	<b>R</b> 5	R 6	OH OH
260	CI	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH
261	CH <sub>3</sub> O →	-н	-CH <sub>2</sub> -	-н	OH OH
262	H <sub>3</sub> C O	-H	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH
263	OCH <sub>3</sub>	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-н	OH OH
264	CH30 0	-н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH
265		-Н	-CH <sub>2</sub> -	-н	OH OH
266	F 0	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH

	ā	長 -	1 (つづき)		
化合物 番 号	R 1	R 4	R 5	R <sup>6</sup>	OH OH
267	F O	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH
268	F	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH
269		-Н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH
270	CI	-H	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH
271	CI	-н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH
272	CH <sub>3</sub> O	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH
273	H <sub>3</sub> C 0	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH

	#	₹ -	1 (つづき)		
化合物 番 号	R I	R <sup>4</sup>	<b>R</b> 5	Re	OH OH
274	H <sub>3</sub> C 0	Н	-CH <sub>2</sub> -	-H	OH OH
275	CH <sub>3</sub> 0 0	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH
276	CH30 0	-н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH
277	CH <sub>3</sub> 0	-н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH
278		-н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH
279	N O	-н	-CH <sub>2</sub> -	-н	OH OH
280	N O	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH

	ā	支 —	」(つつき)
化合物 番 号	R 1	R4	<b>R</b> 5
	0 		

化合物 番 号	R 1	R 4	R <sup>5</sup>	R6	OH 0
281	0    	-н	-CH <sub>2</sub> -	-н	OH OH
282	H <sub>3</sub> C	-н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH
283	0  -  -  -  -  -  -	-н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH
284	0=-	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH
285	F — S - 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0	-н	-CH <sub>2</sub> -	- <b>H</b>	OH OH
286	C1 - S- 0	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-н	OH OH
287	Br - S -    0	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-н	OH

		₹ -	1 (つづき)		
化合物 番 号	R t	R 4	R5	R 6	OH OH
288	H <sub>3</sub> C - S -   0	-н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH
289	CH <sub>3</sub> 0 - S -   0	-н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH
290	$0 \\ \parallel \\ 0 \\ \parallel \\ 0$	-н	-CH <sub>2</sub> -	-H	OH OH
291		-н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH
292	0     -\$-    0	-н	-CH <sub>2</sub> -	-H	OH OH
293		-н	-CH <sub>2</sub>	-Н	OH OH
294	0  -  -  -  -  -	-н	-CH <sub>2</sub> -	-н	OH OH

	ই	長 -	1 (つづき)		
化合物 番 号	R <sup>1</sup>	R4	R <sup>5</sup>	R6	A O OH
295		-Н	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>	-Н	OH OH
296	0=0=0	-H	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>	-Н	OH OH
297		-Н	-CH <sub>2</sub> OC(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	-Н	OH OH
298	0=5=0	-Н	-CH <sub>2</sub> OC(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	-Н	₹50 EB
299		-н	-CH <sub>2</sub> OCH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH

-CH<sub>2</sub>OCH<sub>2</sub>-

-CH<sub>2</sub>OH

-H

· -H

-H

-H

ÓН

ÓН

0

300

301

	表	ŧ -	1 (つづき)		
化合物 番 号	R I	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	R6	OH OH
302	0   -   -      -	-Н	-сн <sub>2</sub> он	-Н	OH
303		-Н	-Н	-н	CH <sub>3</sub> OH
304	0  -  -  -  -  -	-Н	-Н	-н	CH <sub>3</sub> OH
305		-н	-СН3	-Н	CH <sub>3</sub>
306	0  -  -  -  -  -	-Н	-СН3	-н	CH <sub>3</sub>
307		-Н	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-Н	CH <sub>3</sub>
308	0 	-Н	-сн <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>	-н	CH <sub>3</sub> OH

表 - 1 (つづき)

		~	1 (226)		
化合物 番 号	R 1	R 4	R <sup>5</sup>	R 6	OH OH
309		-Н	-CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	CH <sub>3</sub>
310	0 	-Н	-CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	CH3 OH
311		-H	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-H	OH OH
312	0=0=0	-н	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-Н	CH <sub>3</sub> OH
313	Н-	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	CH <sub>3</sub>
314	H <sub>3</sub> C H <sub>3</sub> C 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	CH <sub>3</sub>
315		~H	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	CH <sub>3</sub>

表 -	1	(つづき)
-----	---	-------

	4		1 (>>/		<del></del>
化合物 番 号	. R1	R 4	R <sup>5</sup>	R6	OH OH
316		-Н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-H	CH <sub>3</sub> OH
317		-Н	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	CH <sub>3</sub> OH
318		-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	CH <sub>3</sub> OH
319	F 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	CH <sub>3</sub>
320	0   -s-    0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	CH <sub>3</sub> OH
321		-Н	-CH <sub>2</sub>	-н	CH <sub>3</sub> OH
322	0   -   -   -   -	-н	-CH <sub>2</sub> -	-н	CH <sub>3</sub> OH

表	_	1	(つづき)	

		~	1 (226)		
化合物 番 号	R 1	R <sup>4</sup>	R5	R 6	OH OH
323		-н	-сн <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> scн <sub>3</sub>	-н	CH3 OH
324	0 = s = 0	-H	-сн <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> scн <sub>3</sub>	-Н	CH <sub>3</sub>
325		-Н	-сн <sub>2</sub> ос(сн <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	-н	CH <sub>3</sub>
326		-Н	-СН <sub>2</sub> ОС(СН <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	н	CH3 OH
327		-н	-сн <sub>2</sub> он	-Н	CH <sub>3</sub>
328	0     -  -  -  0	-Н	-сн <sub>2</sub> он	-н	CH3 OH
329		-Н	-	-Н	CH <sub>3</sub> OH

	₹	₹ -	1 (つづき)	_	
化合物 番 号	R 1	R 4	R <sup>5</sup>	R <sup>6</sup>	OH OH
330	0 =- =- 0	-н		-H	CH <sub>3</sub>
331		-Н	-Н	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> O OH
332	0  -  -  -  -  -	-Н	-н	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
333		-н	-CH <sub>3</sub>	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
334	0     -       	-н	-CH <sub>3</sub>	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
335		-н	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
336	0 	-Н	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH

表 - 1 (つづき)

表 - 1 (つつき)							
化合物 番号	R 1	R4	R5	Re	OH OH		
337		-н	-СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>		
338	0=s=0	-н	-CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH		
339		-н	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH		
340		-н	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH		
341	Н-	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH		
342	H <sub>3</sub> C 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH		
343		-н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH		

表 - 1 (つづき)						
化合物 番 号	R 1	R 4	<b>R</b> 5	<b>R</b> 6	A O OH	
344	F O O	-Н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-H	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH	
345	C1	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-H	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH	
346	Br O O	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH	
347	H <sub>3</sub> C 0 0	-Н	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH	
348	CH30 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH	
349	H <sub>3</sub> C 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH	
350	H <sub>3</sub> C 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	

主		1	(つ	~	¥	١
727	_	1 1	しつ	ر-	2	,

				,	· ·
化合物 番 号	R I	R4	R <sup>5</sup>	R <sup>6</sup>	OH OH
351		-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
352		-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
353		-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
354	FOO	-н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
355	CI	-н'	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
356	H <sub>3</sub> C 0 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-H	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
357	CH30 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH

364

表 - 1 (つづき)						
化合物 番 号	R 1	R 4	R 5	R <sup>6</sup>	OH OH	
358	CH <sub>3</sub> O OCH <sub>3</sub> O	-Н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH	
359		-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH	
360	FO	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	H3C CH3	
361	F	-н	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH	
362	F	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH	
363	Cl O	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH	

 $-CH_2CH(CH_3)_2$ 

-H

-H

ÓН

夷		 (つ	イ	놐	`
22	-	 	_	~	,

化合物 番号	R 1	R 4	R5	R6	OH OH
365	CH <sub>3</sub> 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
366	H <sub>3</sub> C	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
367	$CF_3$ 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	~H	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
368	F <sub>3</sub> C 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-H	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
369	CH30	-н	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
370	CH <sub>3</sub> 0 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
371		-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH

表	_	1	(つづき)
T			

化合物 番 号	R 1	R 4	<sub>R</sub> 5	R e	OH OH
372		-Н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
373	0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
374		-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
375	S O	-H	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
376	0    	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
377	H <sub>3</sub> C   0 H <sub>3</sub> C   S -   0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
378	0 	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>

表 - 1 (つづき)

		^			
化合物 番 号	R 1	R 4	<sub>R</sub> 5	R <sup>6</sup>	OH OH
379	F — S —    0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
380	c1 — S — S — 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
381	Br -	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
382	н <sub>3</sub> с - С	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
383	H <sub>3</sub> C - CH <sub>3</sub> 0   S -   CH <sub>3</sub> 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
384	H <sub>3</sub> C 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
385	СН <sub>3</sub> 0 — В — В — В — В — В — В — В — В — В —	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH

	表	ŧ –	1 (つづき)		
化合物 番 号	R 1	R 4	R <sup>5</sup>	R 6	OH OH
386	$0 \\ \parallel \\ - \\ \parallel \\ 0 \\ 0$	-н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	H3C CH3
387	0   -   -   -   -   0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
388	0   -   -   -   -   -	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
389	N = 0 = - 0 = 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
390	0 	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-H	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
391	Н-	-Н	-сн <sub>2</sub> -	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
392	H <sub>3</sub> C 0 0	-н	-CH <sub>2</sub> -	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH

	表 -	1	(つづき)
--	-----	---	-------

	4		1 ())		
化合物 番 号	R 1	R 4	R <sup>5</sup>	R6	OH OH
393		-н	-CH <sub>2</sub> -	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
394	F O O	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
395	CI	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
396	H <sub>3</sub> C 0 0	-н	-CH <sub>2</sub> -	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
397	CH30 0	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
398		-Н	-CH <sub>2</sub> -	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
399		-Н	-CH <sub>2</sub> -	-H	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH

表		1	(つづき)
双	_	1	(フノビノ

	44	•	1 (2)		
化合物 番 号	R 1	R4	<b>R</b> 5	R <sup>6</sup>	OH OH
400	CH <sub>3</sub> 0	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-н	H3C CH3
401	CH <sub>3</sub> O OCH <sub>3</sub> O	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
402		-Н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
403	F 0	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-н	H3C CH3
404	F O	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
405	F	-н	-CH <sub>2</sub> -	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
406	F <sub>3</sub> C F 0	·-H	-CH <sub>2</sub> -	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH

		/ // /
<b>光</b> 一	- 1	(つづき)

//4 / 4/-			<u> </u>		_A_
化合物 番号	<sub>R</sub> 1	R 4	R <sup>5</sup>	.R6	OH OH
407	0    	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-K	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
408	0 = - = 0	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> O
409	F — S — 0	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
410	CH <sup>3</sup> 0 - S - 0   0   0   0   0   0   0   0   0   0	-н	-CH <sub>2</sub> -	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
411		-н	-CH <sub>2</sub> -	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
412	0 = s = o	-н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
413		-Н	-сн <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> scн <sub>3</sub>	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH

	2	₹ -	1 (772)		
化合物 番 号	R 1	R 4	R <sup>5</sup>	R6	
414	0=	-Н	-сн <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> scн <sub>3</sub>	-Н	н <sub>3</sub> с <u>с</u>
415		-Н	-CH <sub>2</sub> OC(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	-Н	H <sub>3</sub> C
	0				H <sub>o</sub> C -

					UH
414	0   -   -   -   -   -	-Н	-сн <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> scн <sub>3</sub>	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
415		-Н	-CH <sub>2</sub> OC(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
416	0  -  -  -  -  -	-н	-CH <sub>2</sub> OC(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
417		-н	-сн <sub>2</sub> он	-н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
418	0   -   -   -   -   -	-Н	-CH <sub>2</sub> OH	-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
419		-н		-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH
420	0   -   -   -   -   0	-Н		-Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH

427

	ā	長 -	1 (つづき)		
化合物 番 号	R1	R4	R <sup>5</sup>	R <sup>6</sup>	A OH
421		-н	-Н	-н	OH OH
422		-н	-Н	-н	OH OH
423		-н	-CH <sub>3</sub>	-н	OH OH
424	0 	-н	-CH <sub>3</sub>	-н	OH OH
425		-н	-сн <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>	-н	OH OH
426	0 	-Н	-сн <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>	-н	OH OH

-CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

-H

-H

	·	ŧ -	1 (つづき)		
化合物 番 号	R 1	R 4	R5	R <sup>6</sup>	OH OH
428	0   -   -   -   -   -	-н	-сн(сн <sub>з</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
429		-н	-сн <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>	-н	OH
430	0   -   -   -   -   -	-Н	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-Н	OH OH
431	-Н	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
432	H <sub>3</sub> C 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
433		-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
434	FOO	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH

表 - 1 (つづき)

	•	×	1 (226)		
化合物 番 号	R 1	R 4	R <sup>5</sup>	R <sup>6</sup>	√A O OH
435	CI	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
436	Br O	-H	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
437	H <sub>3</sub> C 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
438	CH30 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
439	H <sub>3</sub> C 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
440	H <sub>3</sub> C 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
441		-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH

表	 1	1 (	つづ	き)

	•				
化合物 番 号	R 1	R 4	<b>R</b> 5	R6	OH OH
442		-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
443		-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
444	FOO	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
445	CI	-H	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
446	H <sub>3</sub> C O	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
447	CH30 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
448	H	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH

		表 —	1 (つづき)		
化合物 番 号	R1	R4	R <sup>5</sup>	Re.	A OH
449		-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
450	FO	-H	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
451	F	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
452	F C	-Н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
453	CIO	-н	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
454	CI	-н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
455	CH <sub>3</sub> O	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH

表	-	1	(つづき)
$\top$			

化合物 番 号	R I	R 4	<b>R</b> 5	R 6	OH OH
456	H <sub>3</sub> C 0	-Н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
457	CF <sub>3</sub> 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
458	F <sub>3</sub> C 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
459	CH <sub>3</sub> 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
460	CH <sub>3</sub> 0 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
461	N O	-Н	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
462	N O	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH

麦	<u> </u>	1	()	づき	)

			I		-4-
化合物 番号	R 1	R 4	R5	R 6	OH OH
463	N O	-H	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-H	OH OH
464		-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
465	· \( \sigma_0 \)	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
466	H <sub>3</sub> C-S- = 0	-н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
467	H <sub>3</sub> C	-Н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
468	0===0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
469	F — S -    0	-Н	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH

•					
	表	₹ -	1 (つづき)		
化合物 番 号	R t	R4	<b>R</b> 5	R <sup>6</sup>	OH OH
470	C1 - S - B - B - B - B - B - B - B - B - B	-Н	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
471	Br → S − 8 − 8 − 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
472	H <sub>3</sub> C - S -    0	-Н	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
473	H <sub>3</sub> C - CH <sub>3</sub> 0   S -   CH <sub>3</sub> 0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
474	H <sub>3</sub> C 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	

OH 0 H<sub>3</sub>C 0 |-S-|-0  $\hbox{-CH}_2\hbox{CH(CH}_3)_2$ -H -H CH<sub>3</sub>O 475 OH 0  $-CH_2CH(CH_3)_2$ -H -H 476 OH

表	_	1 (	つづ	多)
72				~ /

	<del></del>		<del></del>		
化合物 番号	R I	R 4	R <sup>5</sup>	R 6	OH OH
477	0 = 0 = 0	-н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
478	0   S   S   O	-Н	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Ĥ	OH OH
479	0 = s = 0	-Н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
480		-Н	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
481	н-	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH
482	H <sub>3</sub> C 0 0	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH
483		-н	-CH <sub>2</sub> -	-H .	OH OH

表 - 1 (つづき)							
化合物 番 号	R 1	R 4	<b>R</b> 5	R <sup>6</sup>	OH OH		
484	F 0 0	-н	-CH <sub>2</sub> -	-н	OH OH		
485	CI	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH HO		
486	H <sub>3</sub> C 0 0	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH		
487	CH <sub>3</sub> 0	-н	-CH <sub>2</sub> -	-н	OH OH		
488		-н	-CH <sub>2</sub> -	-н	OH OH		
489		-н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH		
490	CH30 0	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-н	OH OH		

夷	_ 1	1 4	(つ	づ	¥	١
22	_			_	74	,

化合物 番 号	R I	R 4	R <sup>5</sup>	R6	OH OH
491	CH <sub>3</sub> O OCH <sub>3</sub> O	-н	-CH <sub>2</sub> -	-н	OH OH
492		-н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH
493	F	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-н	OH OH
494		-Н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH
495	F	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	E -
496	F <sub>3</sub> C 0	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-H	OH OH
497	0    	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-н	OH OH

	<b>.</b>	ŧ -	1 (つづき)		
化合物 番 号	R 1	R 4	R <sup>5</sup>	R6	A O OH
498	0   -   -   -   -   -	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH
499	F — S – 0	-н	-CH <sub>2</sub> -	-H	OH OH
500	CH <sub>3</sub> O - S - 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0	-Н	-CH <sub>2</sub> -	-н	OH OH
501		-н	-CH <sub>2</sub> -	-Н	OH OH
502	0     -S-    	-н	-CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub>	-Н	OH OH
503		-н	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>	-H	OH OH
504	0   - s-   0	-Н	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>	-Н	OH OH

	ž	長 -	1 (つづき)		
化合物 番 号	R 1	R 4	R5	Re	OH OH
505		-Н	-CH <sub>2</sub> OC(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	-Н	OH OH
506	0=5=0	-Н	-CH <sub>2</sub> OC(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	-Н	OH OH
507		-Н	-сн <sub>2</sub> он	-Н	OH OH
508	0 	-н	-сн <sub>2</sub> он	-Н	OH OH
509		-Н		-Н	OH OH
510	0  -  -  -  -  -  -	-н	-	-Н	OH OH
511		-H	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>3</sub> СО	OH OH

	ä	長 -	1 (つづき)		
化合物 番 号	R 1	R 4	R <sup>5</sup>	R6	OH OH
512		СН <sub>3</sub> СО-	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
513	0     -    0	CH3CO-	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-H	OH OH
514	F — S —    0	СН3СО-	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
515	H <sub>3</sub> C - S - 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0	сн <sub>3</sub> со-	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Н	OH OH
516	CH <sub>3</sub> O -	CH3CO-	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
517		СН3СО-	-CH <sub>2</sub> -	-н	OH OH
518	0 	CH3CO-	-CH <sub>2</sub> -	-н	OH OH

表	-	1	つ	づき)

化合物 番 号	R <sup>1</sup>	R 4	R5	Re	OH OH
519		сн <sub>з</sub> со-	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH
520	0 	сн <sub>3</sub> со-	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-н	OH OH

	Q -0		\$\docume{-6}	0-6	<b>०</b>
	CH3		CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(n=0の場合)	R 6	<b></b>	. Ŧ	Ŧ	7
- 2	R5	#-	-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
表	R4	=	#	H-	7
	R1				
	化合物番号	521	522	523	524

	0-0	0-0	0-0	0-0	0 -0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	Ŧ	Ŧ	#-	#-
表 - 2 (つ	R5	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	F-	#	#	7
	R 1		H-	$H_3C$ $0$ $H_3C$ $0$	
	化合物番号	525	526	527	528

	A -0		0-0		
	R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R 6	<b>=</b>	7	#	#
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> )2	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	Ŧ	H-	Н-	Ŧ
	R.				
	化合物番号	529	530	531	532

					F
	(A) 0-0	0-0	0-0	0	0 -0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	Н-	H-	Ŧ	7
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>	-сн <sub>2</sub> он	
	R4	#-	Ŧ	₽-	7
	R 1				
	化合物番 号	533	534	535	536

	0 0-		0-0	0-0	0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	% 8	<b>#</b>	7	#	7
表 - 2 (5	R5	<b>-</b>	-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>
	R4	<b>#</b>	#	Н-	Ŧ
	R 1				
	化合物番号	537	538	539	540

	(A)	0	0-0	0 -0	0 -0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	<b>#</b> -	#-	Н-	Н-
表 - 2 (つ	R 5	-СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2 CH2 CH3	-CH CH3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	<b>.</b> #	<b>H</b> -	Ŧ	Ŧ
	R 1				Н-
	化合物番 号	541	542	543	544

	₩ 0-0	0-0		0	0 -0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	H-	7	7	#
表 - 2 (2	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	#	Ŧ	Ŧ	Ŧ
	1.2	H <sub>3</sub> C_0 ←	H <sub>3</sub> C $\sim$ 0	H <sub>3</sub> C 0 H <sub>3</sub> C 0	H <sub>3</sub> C 0 (
	化合物番 号	545	546	547	548

	0-0	0-0	0-0	0-6	0-0
	R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)		7	<b>.  -</b>	Ŧ	#
表 - 2 (元	RS	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
. '	R 4	<b>=</b>	H-	Н-	-CH3
	RI				
	化合物番	549	. 220	551	552

ſ	T			<u>:</u>	
	0-0			0-0	
	R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R 6	-CH3	-CH <sub>3</sub>	7	Ŧ
表 - 2 (2	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R 4	7	-CH <sub>3</sub>	=	Н-
	- W				
	化合物番号	553	554	555	556

	0 0-0	0-0	0-0		0-0
	R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	<b>=</b>	Ŧ	Ŧ	<b>=</b>
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	#	Н-	#	7
, a	R1				
	化合物番 号	557	558	559	260

	W -0	<b>0</b> -6	<b>0</b> -0		
	R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R 6	7	7	7	Ŧ
表 - 2 (つ	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
	R4	<b>*</b>	푸	H-	₽
	. R. I	Br O O	Br 0		CH <sub>3</sub>
	化合物番号号	561	295	563	564

	₩ -0	-0	-6		0-0
	~ ~	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	7	7	7	#
表 - 2 (つ	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
	R4	Ŧ	<b>=</b>	Н-	Ψ-
	R1	H <sub>3</sub> C 0	H <sub>3</sub> C		CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> 0
	化合物番号	565	266	567	268

	<b>V</b> → 0			0-0	-0
,	R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R 6	<b>=</b>	#	· <b>#</b>	Ŧ
表 - 2 (5	R5	-СН <sub>2</sub> СН (СН 3)2	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	Ŧ	Ŧ	Н-	Ŧ
	. R	CH <sub>3</sub> 0 CH			
	化合物番 号	269	570	571	572

	$\begin{pmatrix} A \\ 0 \\ 0 \end{pmatrix}$	0	0-0	0-0	0 -0
	R7	CH3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	RG	#	<b>.</b>	#	<b>#</b>
表 - 2 (つ	R5	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> )2	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	H-	H-	#-	Ŧ
	R1		N $0$		
	化合物番 号	573	574	575	576

	0 0-	0	0-0		0-0
	R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R 6	<b>#</b>	Ŧ	7	. Ŧ
表 - 2 (2	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СИ <sub>2</sub> СН (СН 3)2	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R 4	<b>*</b>	Ŧ	H-	Ŧ
	R.				
	化合物番号	577	578	579	580

	(A) 0-	0 -0	0-0	0-0	0 -0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CII3
(つづき)	R6	=	7	#	Ŧ
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> )2
	R4	#	Н-	H-	Ŧ
	R 1		$\bigcup_{N} H$	$\bigcup_{0}^{H}$	ll₃c ∕∕ 0
	化合物番号	581	582	583	584

	Q-0	0-0	0-0	00	0-0
	. R?	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	8 G	푸	Ħ.	<b>#</b>	Ŧ
表 - 2 (つ	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	H-	Ŧ	#-	Ŧ
	R1	H <sub>3</sub> C 1	H <sub>3</sub> C \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	H <sub>3</sub> C 100	H <sub>3</sub> C 0
	化合物番号	585	586	587	588

	₩ -0	0-0	0-0	<b>~</b> 6	<b>~</b>
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3	CH <sub>3</sub>
(つづき)	Re	7	Ŧ	<b></b>	<b>=</b>
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R 4	#-	<b>#</b>	Ŧ	7
	Г	H <sub>3</sub> C	H <sub>3</sub> С H <sub>3</sub> С H <sub>3</sub> С	H <sub>3</sub> C \\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	H <sub>3</sub> C
	化合物番 号	289	. 290	591	292

	0-0	0-0	-0	- o	
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R G	Ŧ	7	#	<b>#</b>
表 - 2 (2	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
	R 4	#-	Ŧ	Ŧ	#-
	R 1	H <sub>3</sub> C 0	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub>	сн <sub>3</sub> (сн <sub>2</sub> ) 6	СН <sub>3</sub> (СН <sub>2</sub> ) <sub>9</sub>
	化合物番号	593	594	595	596

	0 0 0	0 -0	0-0	0-0	0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	₹	#	#-	н-
表 - 2 (7	R5	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
· :	R 4	Ŧ	Ŧ	7	7
	. w	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>10</sub>	СН <sub>3</sub> (СН <sub>2</sub> ) <sub>12</sub>	СН <sub>3</sub> (СН <sub>2</sub> ) <sub>14</sub>	
	化合物番号	597	298	299	009

	A -0			Ç-6	0-0
	R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R 6	7	<b></b>	Ŧ	<b>#</b>
表 - 2 (5	R5	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-сн <sub>2</sub> сн (сн <sub>3</sub> ) <sub>2.</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	<b>"</b>	7	Ŧ	Ŧ
	R 1				
	化合物番号	601	602	603	604

			т		
	0 -0		0-6	0-0	0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	Re	#	#	<b>#</b> -	7
表一2(7	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	#-	H-	H-	Ŧ
	R1 .			Н <sub>3</sub> с ∕0∕	H <sub>3</sub> C H <sub>3</sub> C H <sub>3</sub> C 0 H
	化合物番号	605	909	209	809

	( <del>)</del> -0	0-0	0-0	0-0	0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R G	· <b>=</b>	<b>#</b>	÷	Ŧ
表 - 2 (元	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
	R4	. <b>#</b>	Ŧ	#	푸
	R 1			D 0 d	F
	化合物番 号	609	610	611	612

	(A) 00	00	0-0	0-0	0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	· #	Ŧ	<b>#</b>	Ŧ
表 - 2 (7	R 5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
	. R4	#	H-	H-	H-
	R 1	F DO O			
	化合物番号	613	614	615	616

	Q-0	0-0		0-0	0-0
	R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R 6	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ
表 - 2 (2	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2CH(CH3)2	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	#	Ŧ	<b>F</b> -	- F
	R.1	OCH <sub>3</sub>	СН30	CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> 0	CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> 0 OCH <sub>3</sub>
	代 合 場	617	618	619	620

	(A)	0-0	0-0	0-0	0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	. B.G	<b>#</b>	Ŧ	<b></b>	. =
表 - 2 (つ	R5	-сн <sub>2</sub> сн (сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН 3)2	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R 4	#	#-	H-	Ŧ
	R !	CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C O	H <sub>3</sub> C	CF3
	化合物番 号	621	622	623	624

	V -0		0	0-0	~- ·
	R 7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	<b>#</b>	Ŧ	7	Ŧ
表 - 2 (2	R5	-CH2CH(CH3)2	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-сн <sub>2</sub> сн (сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	干	# "	Ŧ	H-
		F <sub>3</sub> C	F <sub>3</sub> C		
	化合物番号	625	626	627	628

-	(A) 0-	0-0	000	0-0	0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	 ⊕ 0	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(カガギ)	R6	7	平	Ŧ	. #
表 - 2 (5	R5	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	. н-	H-	<b>#</b> -	<b></b>
	R 1				
	化合物番 号	629	630	631	632

	A 0 -0			<b>○</b>	0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	푸	Ŧ	Ŧ	7
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
	R4	<b></b>	Ŧ	Ŧ	<b>∓</b>
	1.8	- O			Ca. Ca.
	化合物 番 号	633	634	635	636

			表 - 2 (7	(つづき)		· V
化合物番号	R.¹	R 4	RS	R 6	R7	000
	4 0	F	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Н-	CH <sub>3</sub>	0-0
638	F F O	Ŧ	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	₹ .	CH <sub>3</sub>	0-0
639	0 10	<b>=</b>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H-	CH <sub>3</sub>	0-0
640		Ŧ	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	<b>#</b> -	CH <sub>3</sub>	0 -0

,	₩ <u></u>	0-0	0-0	0-0	0-6
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R 6	<b></b>	<u>.</u>	<b>#</b>	H-
表 - 2 (2	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН 3)2
	R4	<b>#</b>	H-	́н-	Н-
	R1		Br 0	Br	Br O
	化合物番号	641	642	643	644

			· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		•
	₩ <sup>0</sup> -0	Ç-6		<b>~</b> -6	<b>~</b> -6
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	RG	₽.	Ŧ	Ŧ	7
表 - 2 (7	R5	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	7	Н-	#	H-
į	R 1	CH <sub>3</sub> 0	$H_3c$	H <sub>3</sub> C	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> 0
	化合物番 号	645	646	647	648

	0 -0		<b>°</b>	0-0	0 -0
	R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH 3	CH <sub>3</sub>
(つづき)	% %	∓.	<b>.</b> #	Ŧ	<b></b>
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R 4	Н-	Ŧ	Ŧ	#
	1.2	CH3 O	H <sub>3</sub> C 0	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C
	化合物番号	649	650	651	652

	(A)	0-0	0-0	0-0	0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	<b>#</b>	7	7	7
表 - 2 (2	R5	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> )2	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R 4	<b>#</b> -	H-	Н-	7
	R1	$H_3c$	H <sub>3</sub> C	CF <sub>3</sub>	$F_3c \bigcirc 0$
	化合物番号	653	654	655	656

	A -0		0-0	0-0	0 -0
	R7 <sup>.</sup>	CH <sub>3</sub>	CH3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	· F	#	#	Ŧ
表 - 2 (つ	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> )2	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН 3)2
	R 4	#-	平	干	Ŧ
•	- CX	P3.C	CH <sub>3</sub> O O	CH <sub>3</sub> 0	CH <sub>3</sub> 0
	化合物番号	657	658	629	099

	(A)	0-0	0-0	0-0	0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	7	H-	<b>#</b> -	H-
表 - 2 (つ	R5	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	#-	H-	н-	7
	R 1	CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> 0 0	CH <sub>3</sub> 0 0	CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> 0	CH <sub>3</sub> 0
:	化合物番号	661	299	699	. 664

	W -0	0-0	0-0		0-0
	R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH 3
(つづき)	R6	平	Ŧ	<b>*</b>	7
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2CH(CH3)2	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R 4	Ŧ	7	#-	7
	. R	CH <sub>3</sub> O CCH <sub>3</sub>	H3C 0	H <sub>3</sub> C > <sub>0</sub>	H <sub>3</sub> C 0 0
	化合物番号	999	999	199	899

	-0 -0	0-0	0-0	0-0	0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	Ŧ	<b>#</b>	#	- #-
表 - 2 (つ	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2CH(CH3)2	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	Ŧ	H	H-	7
	R I	H <sub>3</sub> C \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	HO NO		
	化合物番号	699	029	671	672

	W-0	0-0	0-0	0-0	0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つびき)	R6	<b>#</b>	#	Ŧ	Ŧ
表 - 2 (5	R 5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R 4	7	7	Ŧ	7
	R.1			0 = 0 0 = 0	
	化合物番号	1 2	674	675	919

	-0 0	0-0	00	0-0	0-
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R 6	=	Ŧ	Ŧ	Ŧ
表 - 2 (つ	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	( R4	Н-	#-	#-	Ŧ
	R1		N	N O	
	化合物番号	2129	678	619	089

	Q -0		0	0-0	0-0
	R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	Ŧ	#-	<b>#</b>	푸
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	#	Ŧ	Ŧ	7
	. R 1			s	S
	化合物番号	681	682	683	684

	<b>₹</b> }-		0-0	0-0	0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(ラづき)	R 6	ギ	<b>=</b> _	7	#
表 - 2 (2	R S	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН 3)2
	R4	푸	Ŧ	Ŧ	7
	R.I	N H	H N N	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
-	化合物番号	982	989	687	889

	0-0	Ç-6	Ç-6		~ · ·
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	7	#	Ŧ	7
表 - 2 (つ	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	-R4	7	Ŧ	H-	Ŧ
	- A	N H	H <sub>3</sub> C N CH <sub>3</sub> O	N H	CH <sub>3</sub>
	化合物番号号	689	069	691	692

				T	
,	00	Ç-6	0-6		0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R G	#	<b>F</b>	. #	#
表 - 2 ()	R5	-CH2CH(CH3)2	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	<b>F</b>	7	Ŧ	#
	- a		Z S		
	(1) (1) (1) (1) (1) (1) (1) (1) (1) (1)	1 8	694	695	969

		T	1		1
·	\ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \			0-0	0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つつき)	R6	¥	÷	干	Ŧ
表 - 2 (7	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R 4	<b>. . . .</b>	7	-14	#
	I Xi			S	N T
	化合物番 号	697	869	669	700

	-0 0-	0-0	0-0	0-0	0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	==	<b>#</b>	H-	н-
表 - 2 (2	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	Ŧ	H-	#-	Н-
	R.	H <sub>3</sub> C \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \		J. J	
	化合物番号	701	702	703	704

	V -0	0-0		0-0	0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH3	CH <sub>3</sub>	CH 3
(つづき)	RG	Ŧ	Ŧ	<b>#</b>	<b></b>
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
	R 4	干	7	Ŧ	<b>*</b>
	R 1	H <sub>3</sub> C	F3.C	CH <sub>3</sub> 0	си <sub>3</sub> 0
	化合物番号	705	706	707	708

	(A) 0-0	0-0	0-0	0-0	$\bigvee_{0}$
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	#	Ŧ	<b>#</b> -	<b>H</b>
表 - 2 (つ	R5	-СН <sub>2</sub> СН (СН 3) 2	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2CH(CH3)2	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	H-	н-	#	7
	. R1	CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> 0	CH <sub>3</sub> 0 OCH <sub>3</sub> OCH <sub>3</sub> OCH <sub>3</sub>	0    	0 
	化合物番号	402	710	711	712

	A -0	0-0	0 -0	0-0	0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	RG	Ŧ	<b>=</b>	#	Ŧ
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R 4	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ
	. R	H <sub>3</sub> C = 0	0=%=0	0=%=0	0===0
	化合物番号	713	714	715	716

	W -0	0-0			0 -0
	R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R 6	· #	-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>3</sub>	<b>#</b> -
表 - 2 (2	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
	R4	-CH <sub>3</sub>	Ŧ	چ چ	7
	. R. I	0=0=0		0=0=0	0=0=0
	化合物番号	717	718	719	720

	₩-0		0-0	0-0	
	R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	. <b>;</b>	H-	#-	#
表 - 2 (7	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	#-	7	Ŧ	Ŧ
	RI	0=-s=0		0==0	
	化合物番号	721	722	723	724

	<b>₽</b>	0-0	0	0-6	0-0
	R7	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	
(つづき)	R6	Ŧ	<b>=</b>	<b>#</b> -	<b>#</b>
表一2(つ	R5	-CH2CH(CH3)2	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R 4	<b>=</b>	H-	<b>F</b>	Ŧ
	- a	0=\$=0	0==0	0==0	- S - 0
	化合物番号	725	726	727	728

	₩ <sup>0</sup> -0	0-0	0-6	0 -0	<b>~</b> -6
	R7	P. P.	CI	-5	-0 -5 -5
(つづき)	R6	#	H-	Ŧ	Ŧ
表 - 2 (5	R <sup>5</sup>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН 3)2
	R4	<b>T</b>	Ŧ	<b>=</b>	Ŧ
	- R	0=\$=0		-s - 0	
	化合物番号	729	730	731	732

	<b>V</b> -0	0	0-0	0	0-0
	R7	E B O	C. P. O	OCH3	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	#	<b>#</b>	Ŧ	Н-
表 - 2 (2	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	7	7	Ŧ	<b>Ŧ</b>
	R.1				
	化合物番 号	733	734	735	736

٠ ٢	т				
	W -0	0-0	0	0-0	0-0
	R.7	CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>		
(つづき)	R6	#-	7	<b>=</b>	#
表 - 2 (2	R 5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2CH(CH3)2
	R 4	Ŧ	7	Ŧ	#
	R.1	0=0	0==0	0==0	0=0=0
	化合物番号	1 8	738	739	740

	(A) 0	0-0	0	0-0	0-0
	R7 .	-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
(つづき)	R6	H-	7	<b>#</b> -	#-
表一2(二	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	Ŧ	н-	#	#
	R 1				
	化合物番 号	741	742	743	744

	0-0		Ç-6	0-6	0-0
	R.7	-CH2CH2CH3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-С(СН <sub>3</sub> )3	-CH2CH2CH(CH3)2
(つづき)	R6	#	н-	н-	Ŧ
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	7	干	干	Ŧ
	24	0==0	0=0=0	0==0	0===0
	化合物番号	745	746	747	748

					<del></del>
	<b>√</b> 0		0	0-0	0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	· <b>干</b>	н-	F	H-
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН 3)2	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R 4	Ŧ	7	Ŧ	Ŧ
	R.1			P = 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0	
	化合物 番 号	749	750	751	752

	0 -0		Ç-6	0-0	0-0
	. R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R 6	#	#	Ŧ	Ŧ
表 - 2 (つ	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
	R 4	H-	Ŧ	#	<b>#</b>
	~~	0=2=0	0==0 0==0		9 - S = 0
	化合物番号	753	754	755	756

	(A) 0	0-0	0-0	00	0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	<b>=</b>	#-	#	Ŧ
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	H-	н-	H-	7
	R1	$\begin{cases} & 0 \\ & \parallel \\ & \parallel \\ & \parallel \\ & 0 \end{cases}$	$\mathbb{B}r \stackrel{0}{\longleftarrow} \mathbb{S}-$	CH <sub>3</sub> 0	H <sub>3</sub> C
	化合物番号	757	758	759	760

	W -0	Ç-6	Q-6	Ç-6	0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R 6	# _	Ŧ	<b>7</b>	푸
表 - 2 (2	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ
	R.1	H <sub>3</sub> C = 0	H <sub>3</sub> C   CH <sub>3</sub> 0	CH <sub>3</sub> 0 = S = CH <sub>3</sub> 0	H <sub>3</sub> C 0 = -8-
	化合物番号	192	762	763	764

表 - 2 (つづき)	$R^4 \qquad R^5 \qquad R^6 \qquad R^7 \qquad \stackrel{A}{\longleftarrow} 0$	-H -CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -H	-H -CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -H	-H -CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> H	-H -сH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -H
- 2	R <sup>1</sup> R <sup>4</sup> R <sup>5</sup>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	化合物番 号	765	766	767	768

	V -0	0-0	~ d		0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R 6	<b>#</b>	Ħ.	#	. 7
表 - 2 (2	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН 3) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	н-	Ŧ	#	#
		OCH <sub>3</sub> O	CH <sub>3</sub> 0	CH <sub>3</sub> 0	$H_3C$ $C$ $C$ $C$ $C$ $C$ $C$ $C$ $C$ $C$
	化合物番号号	769	770	771	772

	<b>₩</b> 0	-6	0	0	0-6
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	₹	. #	Ŧ	#
表 - 2 (2	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	#-	H-	<b>#</b>	#-
	R 1	$\begin{array}{c} H_3C \\ H_3C \end{array} \longrightarrow \begin{array}{c} 0 \\ \vdots \\ 0 \end{array}$	$H_3^{C} \rightarrow 0$ $H_3^{C} \rightarrow 0$ $H_3^{C} \rightarrow 0$	H0 - 8-	$\bigvee_{  \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\$
	化合物番号	773	774	775	776

	W -0		0-0	0-0	0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH 3
(つづき)	R6	<b></b>	Ŧ	Ŧ	Ŧ
表 - 2 (2	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	Ŧ	Ŧ	#	7
	R.1	0=-s=0 N <sub>2</sub> 0	$0_{2N} \xrightarrow{0} 0_{2S}$	0=%=0	0=\$=0
	化合物番号	777	778	779	780

		·	<del>,                                      </del>	T	<del></del>
	₩ <sup>0</sup> -0	0-0	0-0		
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	RG	, <del></del>	푸	7	<b></b>
表 - 2 (元	R5	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R 4	7	H-	#-	
	R1				- S - 0
	化合物番号	781	782	783	784

	W -0	0-6	0-6	Ç-6	
	۲۳	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	Ŧ	Ŧ	7	<b>=</b>
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3)2</sub>
	R4	#-	Ŧ	Ŧ	Ŧ
	-24		0 = S = 0	CH <sub>3</sub>	
	化合物番号	785	786	787	788

	A 0	0-0	0-0	0-0	0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	<b>#</b>	Ŧ	H-	Ŧ
表 - 2 (2	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub> -
	R4	<b>#</b> -	#	#-	Ŧ
	. R. I	0 N 0 N		#	H <sub>3</sub> C 0
	化合物番 号	789	790	791	792

	Q -0	Ç-6	0-6	0	<b>○</b> -0
	<u>۲</u> ه	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3
(つづき)	92	7	<b>.</b> F	#	Ŧ :
表 - 2 (2	R5	-CH <sub>2</sub> -	-cH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>
-	R4	7	干	<b>#</b>	Ŧ
	-24	H <sub>3</sub> C 0 H <sub>3</sub> C 0	H <sub>3</sub> C 0 H <sub>3</sub> C		
	化合物番 号	793	794	795	962

	, (A)		0-0	0-0	0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	· =	. 7	Ŧ	Ŧ
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub> -
	R4	Ŧ	#-	H-	<b>.</b>
	R 1		F O O		
	化合物番 号	197	798	799	008

	Q -0		0-0	0-0	
	R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R.6	Ŧ	#	푸	Ŧ
表 - 2 (7	R5	-CH <sub>2</sub>	-cH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>
	R 4	7	7	H-	<b>+</b>
	R I	E	H <sub>3</sub> C	OCH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> 0 0 0
	化合物番号	801	802	803	804

					<u> </u>
	₩ - 0	0-0	~ ·	<b>~</b> -6	
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(コブギ)	RG	Н-	H-	<b>F</b> -	7
表 - 2 (7	R5	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub> -
	R 4	T	Ŧ	7	7
	R 1	N N O	H <sub>3</sub> C		
{	化合物番 号	802	806	807	808

	<b>√</b> 0-0		0-0	0-0	
·	R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R 6	· Ŧ	7	<b>*</b>	<b>#</b>
表 - 2 (つ	R5	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-СН2
	R 4	Ŧ	Ŧ	#-	Ŧ
	. W		15	\$ 5 m	H <sub>3</sub> C
	化合物番号	808	810	811	812

	(A) 00	0-0	0-0	0-0	0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	Ŧ.	Ŧ	#	т.
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub> -
	R4	Ŧ	Н-	<b>#</b> -	Ŧ
	R.1	OCH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> 0		
	化合物番 号	813	814	815	816

·	<b>₩</b> 0-0	- o		0-0	0-0
	R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R G	#	平	7	<b></b>
表 - 2 (つ	R5	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>
	R4	#	Ŧ	Ŧ	#
,	. R. 1			-5 -5	20
	化合物番号	817	818	819	820

-	-0 00	0-0	0-0	0-0	0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	Ĥ-	Ŧ	<b>.</b> #	<b>.</b>
表 - 2 (つ	R5	-CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub>
	R4		<b>#</b> -	Н-	7
	R 1		CH <sub>3</sub> 0	$H_3C$	H <sub>3</sub> C
	化合物番号	821	822	823	824

	A -0	Ç-6	0-0	-0	0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	. R 6	7	== 1	<b>. F</b>	<b>*</b>
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub>	-cH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>
	R 4	7	#	Н-	#
	R 1	CH30 O	CH <sub>3</sub> 0	CH <sub>3</sub> 0	Z Z
	化合物番号	825	826	827	828

	(A) 0	0-0	0-0	0-0	0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	Ŧ	Н-	. #	Ŧ
表 - 2 (7	R5	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>
	R 4	#	7	#	7
	R 1	N O	N 0	H <sub>3</sub> C - S	H <sub>3</sub> C
	化合物番号	829	830	831	832

-	V -0		0-0		0-0
	R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つつき)	R6	· 7	Ŧ	7-	Ŧ
表 - 2 (0	R5	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>
	R 4	<b>=</b>	Ŧ	F-	H-
		0=%=0	0==0	S = 0	
•	化合物番号	833	834	835	836

	₹ 0	0-0		Č-6	<b>~</b> -6
	R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	RG	<b>*</b>	#-	Ŧ	7
表 - 2 (つ	R5	CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -	-cH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>
	R4	Ŧ	Ŧ	H-	Ŧ
	R1	Br \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	H <sub>3</sub> C $\longrightarrow$ $\stackrel{0}{=}$ $\stackrel{\parallel}{=}$ $\stackrel{\square}{=}$ 0	CH <sub>3</sub> 0	$0 \\ 0 \\ 0 \\ 0$
	化合物番号	837	838	839	840

	¥ -0	0 -0	0-0		0
	R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	#	· 平	Ŧ.	<b></b>
表 - 2 (7	RS	-cH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-cH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub>
	R4	Ŧ	<b>, ,</b>	Ŧ	Ŧ
	~		0==0		0=%=0
	化合物番号	841	842	843	844

	₩ 0-0	0-0	0-0	0-0	0-6
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R 6	* #	<b>#</b>	Ŧ	# :
表一2(つ	R5	-CH2CH2SCH3	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> OC(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	-cH <sub>2</sub> 0C(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>
	R4	<b>.</b> #	H-	Н-	7
	R¹				-\$- 0
	化合物番 号	845	846	847	848

	₩ °	0	0		
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R 6	Ŧ	<b></b>	7	干
表 - 2 (2	RS	-сн20сн2	-CH <sub>2</sub> 0CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> OH	-СН <sub>2</sub> ОН
	R4	#	Ŧ	Ŧ	#-
	1.84		0==0		0===0
	化合物番号	849	820	851	852

	0-0	CH3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	₹	#	. Н-	Ŧ
表 - 2 (0	R5	<b>#</b>	#-	-CH3	-CH <sub>3</sub>
	. R4	7-	Ŧ	н-	7
	.R.I				
	化合物番号	853	854	855	856

	¥ -0	£ -	CH3 00	CH3 00	£
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	<b></b>	#	Ŧ	Ŧ
表 - 2 (5	R5	-CH2CH2CH3	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	干	Ŧ	₹	<b></b>
	. R. I		0=0=0		0==0
	化合物番 号	857	858	829	860

	(A)	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	OH3	CH <sub>3</sub>
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	СН3
(つづき)	R 6	#	F-	#	H-
表 - 2 (气	R5	-CH2CH2CH3	-CH2CH2CH3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2CH(CH3)2
	R4	7	н-	#-	#
	R 1			H-	$H_3^{C}$ $\downarrow 0$ $\downarrow H_3^{C}$ $\downarrow 0$
	化合物番 号	861	862	863	864

	<b>Q</b> -0	CH3 O-	CH3 0	£	£ -0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	Ŧ	н-	Ŧ	7
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
	R 4	<b>:</b>	7	#-	#-
	- A				
	化合物 番 号	865	866	867	898

	(A) 0-0	CH <sub>3</sub>	CH3 0-	CH3 0-	CH3 0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	<b>.</b>	H-	<b>H</b> -	7
表 - 2 (5	R5	-Сн <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) 2	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> -
	R4	<b>#</b>	H-	H-	Ŧ
	R1	- L-	-s-0		
	化合物番 号	698	028	871	872

	W -0	£ 0 0	E	£ 0 - 0	F
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	Ŧ	平	#-	7
表 - 2 (2	R5	-ch <sub>2</sub> ch <sub>2</sub> sch <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> OC (CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	-сн <sub>2</sub> ос (сн <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>
	R4	=	¥-	Ŧ	7
			0=0=0		
	化合物番 号	873	874	875	876

	₩ <u></u> -0	CH3 0-	CH3 0-	CH3	CH3
	R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R 6	7	Ŧ	#	#-
表 - 2 (5	R5	-сн <sub>2</sub> он	-СН2ОН		
	R4	#	<b>H</b> -	H-	#
	R 1				
	化合物番 号	877	878	879	088

	W -0	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> 0-	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	<b>#</b>	Ŧ	Ŧ	7
表 - 2 (5	R5	7	<b>#</b>	-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>3</sub>
	R 4	7	Ŧ	Ŧ	Ŧ
	. 24		0==0		0===0
	化合物番号	881	882	883	884

	(A)	$H_3C$ $CH_3$ $O-1$	$H_3C$ $CH_3$ $O$	$H_3C$ $CH_3$ $O$	$H_3C$ $CH_3$ $C$ $CH_3$ $C$ $CH_3$
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	RG	#	Ŧ	· · ·	#-
表 - 2 (つ	R5	-CH2CH2CH3	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	H-	H-	<b>#</b> -	Ŧ
	R 1				
	化合物番 号	885	988	887	888

	₩ -0	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> 0-	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>
	R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R 6	Ŧ	H-	#	Ŧ
表 - 2 (2	R5	-CH2CH2CH3	-CH2CH2CH3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	#	干	7	<b>=</b>
	-1		0==0	<b>-</b> #	H <sub>3</sub> C \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \
	化合物番号号	889	068	891	892

	(A) 0-0	$H_3C$ $CH_3$ $O$	$H_3C$ $CH_3$ $O$	$H_3C$ $CH_3$ $O$	$H_3C$ $CH_3$ $O O-$
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R 6	· =	Ŧ	=	Ŧ
表 - 2 (つ	R5	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	Ŧ	H-	Н-	Н-
	R1		F COO		$\mathbb{R}^{r}$
	化合物番号	893	894	895	968

	₩ <u></u>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> 0-	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>
	R7	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R G	干	#	7	Ŧ
表 - 2 (2	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	7	H-	Ŧ	₩-
		H <sub>3</sub> C	CH <sub>3</sub> 0 CH	H <sub>3</sub> C 0	H <sub>3</sub> C
	化合物番号	897	868	668	006

	00	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	Ŧ	н-	#-	7
表一2(7	R5	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) 2	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R 4	#-	Ŧ	H-	Ŧ
	R1				
	化合物番 号	901	206	903	904

	₩ 0	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	$H_3C$ $CH_3$ $O$	$H_3C$ $CH_3$ $O$	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	<b>.</b>	H-	н-	7
表 - 2 (つ	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	<b>#</b>	#-	Н-	Ŧ
	R1		H <sub>3</sub> C	CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> 0	CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub>
	化合物番号	905	906	907	806

					<u> </u>
	V −0	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>			
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	₹	7	<b>=</b>	<b>=</b>
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
	R4	. H-	#-	#-	Ŧ
	R 1		P 0	$\mathbb{P} \bigoplus_{0}$	F O
	化合物番 号	606	910	911	912

	₩ <b>0</b> -0	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>			
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	· <b>=</b>	#	Ŧ	7
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R 4	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ
	R I		200	€ 50 mg	H <sub>3</sub> C
	化合物番号	913	914	915	916

	(A) 0	$H_3C$ $CH_3$ $O$	$H_3C$ $CH_3$ $O$	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	. <b>I</b> I-	#-	<b>#</b>	<b>*</b>
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	Ŧ	Ŧ	#	Ŧ
	Ri	CF <sub>3</sub> 0	F <sub>3</sub> C	CH <sub>3</sub> 0	CH <sub>3</sub> 0
	化合物番号	917	918	616	920

	<b>₹</b> 0-0	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>			
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	9%	<b>=</b>	<b>#</b>	. <del>T</del> :	<b>#</b>
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
•	R4	· 7	<b>=</b>	<b>#</b>	7
	R1	N O			
	化合物	921	922	923	924

	(A)	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	Ŧ	H-	H-	H-
表 - 2 (7	R5	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	Ŧ	Ŧ	#	Ŧ
	R 1	S 0	0     H <sub>3</sub> C-S-    0	H <sub>3</sub> C	0===0
	化合物番 号	925	926	927	928

	A -0	$H_3C$ $CH_3$ $O$	$H_3C$ $CH_3$ $O$	$H_3$ C $CH_3$ $O$	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R 6	Н-	H-	Н-	Н-
表 - 2 (2	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2CH(CH3)2	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R 4	7	Ŧ	Ŧ	7
	- ex	0=\subseteq = 0	C1 - S - 0	Br 0 0 0	$H_3C \longrightarrow \begin{bmatrix} 0 \\ \parallel \\ \parallel \\ 0 \end{bmatrix}$
	化合物番号	626	930	931	932

	<u> </u>	T	1	Т	T
	₩ -0	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>
	R7	CH3	CH3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	94 9	7	푸	Ŧ	H-
表 - 2 (气	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-сн <sub>2</sub> сн (сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	F	H-	Ŧ	7
	R1	$H_3C \xrightarrow{CH_3} 0$ $CH_3 0$ $CH_3 0$	$\begin{array}{c} H_3C \\ H_3C \\ \end{array}$	$CH_30 \longrightarrow \begin{bmatrix} 0 \\     \\     \\     \\    $	
	化合物番号	933	934	935	936

	(A)	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	$H_3C \xrightarrow{CH_3} 0$
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	<b>#</b>	H-	Н-	Ŧ
表 - 2 (7	ss ex	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
	74 4	Ŧ	Ŧ	Ŧ	<b></b>
	ox -1	0=\sum_N=0	0 = -S = 0		
	化合物番号	937	938	939	940

	(A)	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R 6	· #	Ŧ	7	Ŧ
表 - 2 (7	R5	-CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub> -
-	R 4	#	<b>#</b> -	7	7
	R 1	-#	$H_3^{C}$ $\downarrow$ $0$ $\downarrow$ $H_3^{C}$ $\downarrow$ $0$		
	化合物番号	941	942	943	944

	₩ <sup>2</sup> -0	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	. 9A	<b>F</b>	H-	Ŧ	Ŧ
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>
	R4	#	Ψ-	Ŧ	Ŧ
	R I		H <sub>3</sub> C	CH <sub>3</sub> 0 CH	
	化合物番号	945	946	947	948

	(A) 0	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	·#-	<b>H-</b>	H-	H-
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub> -	-CH2-	-CH <sub>2</sub>
	R4	<b>#</b>	н-	#-	7
	. R.1		CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> 0	CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub>	
	化合物番号	646	950	951	952

	<b>₽</b>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>			
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R 6	₹ .	<b>Ŧ</b> .	푸	#
表 - 2 (2	R5	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub>
	R4	H-	<b>#</b>	Н-	¥-
	R.1	- A	P O O	g. 0	F <sub>3</sub> C
	化合物 番 号	953	954	955	926

	₩ <sup>0</sup> -0	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	R7	CH <sub>3</sub>	CH3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R.6	7	<b></b>	7	<b>#</b>
表 - 2 (7	. R5	-CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> -	-CH2-
	R 4	Ŧ	Н-	#-	7
	R 1	0     H <sub>3</sub> C-S-    0		P - S - 0	CH <sub>3</sub> 0
	化合物番 号	957	928	929	096

	<b>∀ 0</b> -0	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> 0-	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>
	R7	CH3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	Re	<b>F</b>	#-	<b>#</b>	푸
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>
	R4	干	Ŧ	H-	<b></b>
	R.I		0=0=0		
•	化合物番号	961	362	963	964

	(A) 0-1	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	н-	<b>H</b> -	7	<b>=</b>
表 - 2 (つ	R5	-сн <sub>2</sub> ос (сн <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	-сн <sub>2</sub> ос (сн <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	-СН2ОН	-СН <sub>2</sub> ОН
	R 4	<b>#</b> -	Ŧ	Н-	7
	R1				
	化合物番号	965	996	296	896

	<b>0</b> −0	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	~	
	. R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	Re	<b>#</b>	#	#	干
城 - 2 (0	R5			Н-	<b>#</b> -
	R 4	Ŧ	<b>#</b>	Ŧ	<b>.</b> #
,	~ ~		0==0		
	化合物番号	696	970	971	972

		τ	<del></del>	<del></del>	т
	₩ <sup>2</sup> -0	~ ÷		~-÷	~-ċ
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(ラブき)	Re	Ŧ	7	7	Ŧ
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>3</sub>	-CH3	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-CH2CH2CH3
	R4	H-	<b>#</b>	Н-	Ŧ
	Rí				
	化合物番号	973	974	975	976

	₩ -0	~ ·	~-ċ	~ ·	- o
	R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3	CH <sub>3</sub>
(カブき)	R G.	#	<b>.</b>	#	7
表 - 2 (2	R5	-CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2CH2CH3	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>
	R4	#	7	Ŧ	#-
	- 2		0===0		
	化合物番号	977	978	979	086

	(A) 00	~- ÷	~	~-	
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CHS	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	Ŧ.	#	<b>;</b>	 Ŧ
表 - 2 (5	R 5	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	Ŧ	7	7	7
	R.1		H <sub>3</sub> C 0 H <sub>3</sub> C 0		
	化合物番号	186	985	983	984

	( <sub>0</sub> -0)	0-0	00	00	~-o
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	E 0
(つづき)	R 6	· =	<b>+</b>	#-	Ţ
表 - 2 (7	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
	R4	H-	# .	H-	Ŧ
	R.1			$H_3^{C}$	CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> 0
	化合物 番 号	982	986	987	886

	(A) 0	~-b	~-b	~	~-
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	7	<b>=</b>	. F	<b>=</b>
表一名(7	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-сн <sub>2</sub> сн (сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	#-	#-	Ŧ	H-
	Ri	H₃c ∕ 0	H <sub>3</sub> C H <sub>3</sub> C 0		
:	化合物番号	686	066	166	892

	<b>₩</b>	~-b	~ ÷	~- o	~ ·
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3
(つづき)	R6	7	#	Ŧ	Ŧ
表 - 2 (つ	R5	-CH2CH(CH3)2	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	<b>=</b>	7	H-	H-
	. R. I				H <sub>3</sub> C H <sub>0</sub> C
	化合物番号	993	994	995	966

	. 0 - 0	0-0		~	
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	7	<b>#</b>	7	. <b>.</b> .
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	н-	<b>H</b> -	#-	#-
	R l	CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub>	H N O		P 0
	化合物番号	266	866	666	1000

	W -0	~~ ·	~-b	~- o	~ ·
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R 6	Ţ	#	#-	* *
表 - 2 (つ	R5	-CH2CH(CH3)2	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	7	Ŧ	Ŧ	7
	1 %			200	
	化合物番号	1001	1002	1003	1004

٠	<b>V</b>	~- ÷	~-à	~-	
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つつき)	R6	<b>#</b>	<b></b>	干	<b>푸</b>
表 - 2 (元	R5	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R 4	Ŧ	Ŧ	Ŧ	<b>*</b>
	R 1	CH <sub>3</sub> 0	H <sub>3</sub> C		F <sub>3</sub> C
	化合物番号	1005	1006	1007	1008

		~	~-b	~	o
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	. »	Ŧ	<b>#</b> -	<b>F</b>
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	H-	Ŧ	7	#
	1.8	CH <sub>3</sub> O	OF 00 00 00 00 00 00 00 00 00 00 00 00 00		
	化合物番号	1009	1010	1011	1012

	A 0-0	~-	~	~- d	~
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	<b>*</b>	Ŧ	<b>.</b>	7
表 - 2 (元	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
	R4	7	<b>*</b> * /	Ŧ	Ŧ
	R 1			S	H <sub>3</sub> C-S-
	化合物番 号	1013	1014	1015	1016

	₩\	~-b	~-b		~-o
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	Ŧ	<b>*</b>	· #	. #
表 - 2 (2	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
	R 4	=	7	Н-	F-
	- C	H <sub>3</sub> C = 0	0=0	- S - O	-S - ID
	化合物番号	1017	1018	1019	1020

	(A)	— d		~	~- ò
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	Re	H.	<b>#</b> -	7	Ŧ
表一2(つ	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	Ŧ	#	#	7
	Ri	$ \begin{array}{c} 0 \\                                   $	$H_3C \longrightarrow \begin{array}{c} 0 \\ \parallel \\ 0 \\ 0 \end{array}$	$H_3C \xrightarrow{CH_3} 0$ $CH_3 0$ $CH_3 0$	$\begin{array}{c} H_3C \\ \\ H_3C \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\$
	化合物番号	1021	1022	1023	1024

	₩ <sup>-</sup> 0	~-b	~- à	~-b	~
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	Ŧ	Ŧ	#	<b>-</b>
表 - 2 (7	R5	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	Ŧ	Ŧ	₹	Ŧ
	R.1	CH <sub>3</sub> 0 - S - S - O		0=S=0	0=\s\_{N}
	化合物番号	1025	1026	1027	1028

	₩\0		0-0	0-0	00
	. R7 .	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	Ŧ	∴#-	#	· #-
表 - 2 (5	R5	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2CH(CH3)2	-cH <sub>2</sub>	-cH <sub>2</sub> -
	R4	Ψ-	Ŧ	H-	Ŧ
	R1	0=\sum_{N}		Н-	H <sub>3</sub> C 0 18 H <sub>3</sub> C 0
	化合物番号	1029	1030	1031	1032

	(v) -0 (	0-0	0-0	0-0	~÷
	R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	H-	#	#-	· н-
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub> -
:	R4	#	7	#	Ħ.
	R 1		F Cooperation		$\mathbb{A}^{3^{\mathbf{c}}}$
	化合物番号	1033	1034	1035	1036

	₩ 0			~-b	~-
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	F	#-	Ŧ	7 V Y
表 - 2 (7	R5	-CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub> -
	R4	#-	Ħ-	<b>#</b>	<b>*</b> -
	R.1	CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> 0			CH <sub>3</sub> 0 Ch
	化合物番 号	1037	1038	1039	1040

	₩ -0		~-b	~	
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	<b>,</b> #	#-	<b>#</b> -	7
表 - 2 (7	R5	-CH <sub>2</sub>	-cH <sub>2</sub>	-cH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>
	R4	H-	Ŧ	Н-	7
	R1	CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub>			
	化合物番号	1041	1042	1043	1044

	₩ <sup>0</sup>	-	<u></u>	~-÷	~- ·
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	<b>#</b>	#	₩-	Ŧ
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>
	R 4	#	Ŧ	#	Ŧ
	R 1	F 0	F <sub>3</sub> C	H <sub>3</sub> C-S-	
	化合物番 号	1045	1046	1047	1048

	W-0	~- o	~ ÷	~-b	~-b
	R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R 6	Ŧ	Н-	Ŧ	<b></b>
表 - 2 (5	R5	-cH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	$-cH_2 - \left\langle \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \right\rangle$	-CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub>
	4 ×	Ŧ	7	7	Ŧ
	 Oc:	0=0	CH <sub>3</sub> 0 S = 0		0===0
	化合物番号	1049	1050	1021	1052

	₩ }•	~-b	~-	~÷	~ ÷
	787	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	Ŧ	Н-	<b>.</b>	<b>7</b>
表 - 2 (7	R5	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>	-CH2CH2SCH3	-сн <sub>2</sub> ос (сн <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	-сн <sub>2</sub> ос (сн <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>
į	R4	н-	7	<b>#</b>	н-
	R.1				
	化合物番 号	1053	1054	1055	1056

	<b>₩</b>	~-b	~-b	~-ċ	~ ÷
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	Ŧ	*	₹	#
表 - 2 (2	R5	-сн <sub>2</sub> он	-сн <sub>2</sub> он		
	R4	干	Ŧ	Ŧ	Ŧ
	1.2		0=%=0		
	化合物番号	1057	1058	1059	1060

	<b>₩</b>		<b>~</b> 6	<b>~</b>	<b>~</b> -6
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>		CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	CH3CO-	#	干	노
表一2(元	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	+	-02°но	сн3с0-	сн <sup>3</sup> со-
	R1				P = 0
	化合物番 号	1061	1062	1063	1064

	<b>4</b>	<b>○</b>	0-6	0-0	0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(つづき)	R 6	<u>.</u>	±	+	-#
表 - 2 (2	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-cH <sub>2</sub>
	R4	CH3CO-	CH3CO-	-03°H3	-03°НЭ
	R1	H <sub>3</sub> C - S -	CH <sub>3</sub> O CH <sub>3</sub> O		0=8=0
	化合物番号号	1065	1066	1067	1068

			T		<del>,                                      </del>
ı	₩ -0	~-		<b>~</b>	<b>~</b>
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>
(つづき)	R6	-H	土	Ŧ	Ŧ
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R4	CH3CO-	СН3СО-	H-	Ŧ
	R 1		0===0 0===0		
	化合物番号	1069	1070	1389	1390

	R7 0-0-	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> O-	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> 0-
(つづき)	R6	#	<b>=</b>	7	Ŧ
表 - 2 (5	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
	R4	7	<b>.</b>	н-	干
	- 24	13	H <sub>3</sub> C 0		H <sub>3</sub> C
	化合物番号	1391	1392	1393	1394

	00	0-6	Ç-6	Ç-6	
	R7	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	0
(ラブき)	R6	Ŧ	Ŧ	7	<b>*</b>
表 - 2 (2	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2CH(CH3)2	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-cH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	% 4	7	H-	Ŧ	Ŧ
	. I M	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	$H_3C$ $H_3C$ $H_3C$ $0$	H <sub>3</sub> C 0 8-8-	$\begin{array}{c} H_3C \\ H_3C \\ \\ H_3C \\ \end{array}$
	化合物番号	1395	1396	1397	1398

	$\bigoplus_{\text{OH}}$		0 HO	O HO	0 HO
	R6	#-	H-	H-	H-
3台)	. R5	-Н	-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
(n=1の場合)	R4	Н-	н-	+	7
表 - 3 (n=	R3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
	R2	Ŧ	· #	н-	Ŧ
	R1				
	化合物番号	1071	1072	1073	1074

			1	<u> </u>	<u> </u>
	OHI OHI	<b>○</b> ■	<b>○</b> -5	<b>○</b> -5	- E
	R6	H-	<b>#</b>	<b>#</b>	#-
4	R5	-CH2CH2CH3	CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
(つづき) 🐣	R4	н-	H-	н-	н-
表 - 3	. R3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-сн <sub>2</sub> сн (сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-сн <sub>2</sub> сн (сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	7	<b>#</b>	F	7
	R I				0===0
	化合物番 号	1075	1076	1077	1078

	<b>₩</b>	-B	~-=	~ =	<b>°</b> ■
	۳. و	7	7	Ŧ	Ŧ
)	R5	-CH <sub>2</sub>	-CH2CH2SCH3	-CH <sub>2</sub> OH	
(つづき)	R4	H-	H-	<b>H</b> -	7
被 「 3	R3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-сн <sub>2</sub> сн (сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	Ŧ	Ŧ	<b>H</b> -	H-
	- a				
	化合物番号	1079	1080	1081	1082

	A) OH	0 = 0	- HO	<b>○</b> -#6	OH HO
	R6	#-	H-	н-	н-
§)	. R5	<b>H-</b>	-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-CH2CH2CH3
(つづき)	R4	H-	H-	#	7
表 - 3	R3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
	R2	#-	#-	Ŧ	Ŧ
	R 1				
	化合物番号	1083	1084	1085	1086

	<b>₩</b>		-5-E	- #5	- E
-	R 6	<b></b>	Ŧ	7	<b>*</b>
	R5	-СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2CH2CH3	-CH CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
(つづき)	R4	<b>#</b>	#	#-	7
) ( ( ( ( ( ( ( ( ( ( ( ( ( ( ( ( ( ( (	R3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Ŧ
	R2	Ŧ	==	7	7
	1.2				
٠	化合物	1087	1088	1089	1090

	₩ 5	<b>○</b> -5	- E	<b>O</b> -E	
	9 2	7	Ŧ	Ŧ	7
	R5 -CH2CH(CH3)2		-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
(つづき)	R4	H-	Ŧ Ŧ		#-
表 - 3	R3	-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>
	R2	<b>#</b>	7	#	7
	R 1				
	化合物番 号	1601	1092	1093	1094

	₩	- H	<b>O E</b>	0 = 5	O = E
	R.6	#-	H-	Ŧ	Ŧ
	R5	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> )2	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-сн <sub>2</sub> сн (сн <sub>3) 2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
(つづき)	R4	#-	н-	Ħ-	-H
表 「 S	R3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	# 1	#	<b>#</b>	-СН3
	- 24	<b>#</b>	H <sub>3</sub> C 0 H <sub>3</sub> C 0		
	化合物番号	1095	1096	1097	1098

			•		
	₩ SE	- E	- E	-5-E	- To
	R6	7	-сн3	#-	Ŧ
· ( )	R 5 CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2CH(CH3)2
(つづき)	R4	-сн3	Ŧ	Ŧ	#
表 - 3	R3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
1	R2	Ħ-	7	7	Ŧ
	R.1				
	化合物番号	1099	1100	1101	1102

	<b>₽</b>	O H		-E	O HO
	R6	<b>=</b>	7	<b>*</b>	Н-
4.7	RS	-сн <sub>2</sub> сн (сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-Сн <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
(つづき)	R4	7	Ŧ	<b>* *</b>	
表 - 3 (	R <sup>3</sup> -CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	#-	Ŧ	#-	H-
	R 1	H <sub>3</sub> C 0	CH <sub>3</sub> 0		
	化合物番号	1103	1104	1105	1106

	A) HO		<b>○</b> -#5	<b>○</b>	OHO HO
	R6	H-	Н-	н-	<b>H-</b>
	R5	H <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
(つづき)	R4	Ŧ	7	н-	7
表 - 3	R3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
	. R2	7	#	7	<b></b>
	R 1	H <sub>3</sub> C $\checkmark$	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>12</sub>		
	化合物番号	1107	1108	1109	1110

	<b>V</b>	-E			
	R6	7	Ŧ	H-	-Н
)	R5 -CH2CH(CH3)2		-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СИ (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
(つづき)	R4	H-	H-	Н-	Ŧ
- 3 - 3	R <sup>3</sup> -CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	Ŧ	<b>=</b>	#-	H-
		OCH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> 0		~
	化合物番号	==	1112	1113	1114

			<del>,</del>		·
	<b>₩</b>	- F5		0 5	-5
	R.	Ŧ	<b>=</b>	7	<b>#</b>
	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
(つづき)	R4	7	Ŧ	H-	Ħ-
表 - 3	R3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	н-	#-	7	7
			(x)		H <sub>3</sub> C
	化合物番号	1115	1116	1117	1118

	<b>₩</b>	S E		-5	
	Re	Ŧ	H-	Н-	#-
(	R5 -CH2CH(CH3)2 -CH2CH(CH3)2	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-сн <sub>2</sub> сн (сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
(つづき)	R4	Ŧ	н-	H-	Ŧ
表 - 3	R3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	<b>#</b>	H-	н-	H-
	RI	CH.30	CH <sub>3</sub> 0 0	H <sub>3</sub> C \ \ H <sub>3</sub> C \ \ H <sub>3</sub> C \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	
	化合物番号	1119	1120	1121	1122

	HO HO	OH HO	OH-	OH OH	OH OH	
	R6	Ŧ	#-	<b>#</b>	7	
(	* - ∴ × °	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
(つづき)	R4	Ŧ	Н-	Н-	<b>+</b>	
表 - 3	R3	-CH <sub>2</sub> CH (CH 3) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН 3)2	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
	R2	Н-	H-	#-	-H	
	R1			0 H³C−S− 0		
	化合物番 号	1123	1124	1125	1126	

.

	V OHO	O HO		O = E	O HO	
	R6	н-	#	-Н	Ħ-	
(		-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
(つづき)	R4	#-	н-	#-	Ŧ	
表 - 3	R3	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
	R2	Ŧ	<b>∓</b>	H-	н-	
	R1		CI - S - I - O	$H_3c$ $C$	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> 0   S - S - CH <sub>3</sub> 0	
	化合物番号	1127	1128	1129	1130	

			<del></del>		
	W HO		-5-E	- E	O HS
	9¥ .	Ŧ	Ŧ	H-	Ŧ
	R5 -CH2CH(CH3)2		-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
(つづき)	R4	7	<b>=</b>	#	Ŧ
表 - 3	R3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-сн <sub>2</sub> сн (сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	H-	H-	Ŧ	푸
	Ri	CH <sub>3</sub> 0		0=0=0	0=\$=0
	化合物番	1131	1132	1133	1134

	\ <b>\</b> \		-E	<b>5</b>	<b>O</b> -5	<b>o</b> _5
_		R6	7	Ŧ	<b>F</b>	Н-
a grafi a recentação que for que que parquipato com que seja a manuscripia.		SC CX	-CH2CH(CH3)2	-сн <sub>2</sub> сн (сн <sub>3</sub> )2	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	(m)					
	(つづき)	R 4	. #	#	#-	7
	本   - 3	82	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-CH2CH2SCH3
		R2	н-	H-	<b>=</b>	н-
		on 1		0=\subseteq 0		
		化合物 番 号	1135	1136	1137	1138

A HO	- E	-5-E		0 5
Re	Ŧ	Ŧ.	Ŧ	Ŧ
	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>
R4	#-	H-	#-	<b>#</b>
R3	-CH <sub>2</sub> OC(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> OH		#
R2	Ŧ	#	Ŧ	Ŧ
R.1				
化合物番 号	1139	1140	1141	1142
	R1 R2 R4 R5 R6	R1 R2 R3 R4 R6	R1 R2 R3 R4 R6	$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$

	<b>₩</b>	- E	-B	- E	0 ±0
	χ. 6	<b>.</b> Ŧ	Ŧ	Ŧ	<b></b>
alian las		-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub>
(つづき)		==	Ŧ	<b>#</b>	#
2	R4	7	11	•	•
表 - 3	R3	-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2CH2CH3
	R2	Ŧ	#-	7	푸
	R1				
	化合物番号	1143	1144	1145	1146

	OH OH	_₩			<b>0</b> ★	
	R6	<b>Ŧ</b>	7	7	<b></b>	·
v se para	R S	CH2	CH <sub>2</sub>	CONTRACTOR	CH <sub>2</sub> -C	tige omne kri omercie, ik i ne fin skip sam sam sam og krijan profesione profesione se se se se
(つづき)	R4	Ŧ	7	Ŧ	Ŧ	
表 - 3	R3	-CH CH3	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
	R2	H-	H-	7	Ŧ	
	R 1					
	化合物番号	1147	1148	1149	1150	

			表 - 3	(つづき)	3			
化合物番号	R1	R2	R3	R4		SC SK	% %	<b>₽</b>
1151		Ŧ	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	н-	argundaria da partir de la companya	-CH <sub>2</sub> -C	Ŧ	
1152		Ŧ	-ch <sub>2</sub> ch <sub>2</sub> sch <sub>3</sub>	H-	and his residence de alcera	-CH <sub>2</sub> -	#	
1153		H-	-сн <sub>2</sub> он	H-	ক্রান্ত্রীয়া উল্লেখ্য করিছে বিশ্বরীয়া করিছে	-cH <sub>2</sub> -	<b>H</b> -	0 50
1154		н-		<b>#</b>	्रव्यक्रीकृति स्थानित्री हिंदिक । स्वर्त्यु हु स्वर्वेति	-cH2-	7	- E
				•	ugas tar oli i galas ingga pingga pangala Tarah			· ·

	V N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	0 = 5		0 = 5	-5
	. R	7	Ŧ	Ŧ	F
in a series de la company	<b>8</b>	-CH2 CH2 SCH3	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> OH	-CH <sub>2</sub> OH
(2) w					
Ó	R4	₹	<b>*</b>	<b>#</b>	<b>=</b>
<del>।</del> । स्ट	R3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
	R2	H-	#	7	7
	R1		0===0		0==0
	化合物番号	1155	1156	1157	1158

	₩ 3	-E		GH CH	CH <sub>3</sub>	
	R 6	<b>*</b>	7	Ŧ	Ŧ	
	**************************************			<b>F</b>	-CH <sub>3</sub>	
(つづき)	R4	<b>*</b>	Ŧ	H-	Ŧ	
表 - 3 (	R3	-CH2CH(CH3)2	-CH2CH(CH3)2	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН 3) <sub>2</sub>	·
	R2	Ŧ	7	Ŧ	#-	
	R1		0===0			
	化合物番号	1159	1160	1161	1162	,

	(A)	O. HO	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	9	×	#	H-	#	<b>.</b>
		K S	-CH2CH2CH3	-CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2CH2CH3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
4	(BCC)	<b>*</b>	#	Ŧ	<b>#</b>	<b>*</b>
:	၁	۲.	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	6	K c	#	#	7	Ŧ
	-	K.				
	化合物	番号	1163	1164	1165	1166

	₩ OH	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	$H_3$ $C$ $CH_3$ $OH$	$H_3$ C $CH_3$ $OH$	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> OH	
	R6	<b>H</b> -	н-	7	Ŧ	
	R5	CH2CH(CH3)2	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-cH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>	
() (が ()が	R4	干	H-	н-	Н-	
·       	R S	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
	R2	F	Ŧ	#	7	
			0=%=0			
	化合物番号	1167	1168	1169	1170	

wagay **jawa** areat. Bras

	A HO	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	~=====================================	
	Re	#-	н-	н-	<b>#</b>
	RS	-CH <sub>2</sub> OH		<b>#</b>	<b>CH3</b>
(フン (本)	R4	7	7	<b>=</b>	Ŧ
₩    -	R3	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	7	7	#	7
	R 1				
	化合物番号	1111	1172	1173	1174

	A 90	~=====================================	~~=	~ #5	~~====================================
	% 9	7	Ŧ	Ŧ	Ŧ
	SS No. 20	-CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2CH2CH3
(m) (m)	R4	<b></b>	<b></b>	弄	Ŧ
表 - 3	R3	-CH2CH(CH3)2	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	7	Ŧ	H-	Ŧ
	- 24				
	化合物番号	1175	1176	1177	1178

	A) HO		~ #5	~ = = = = = = = = = = = = = = = = = = =	
	R6	н-	Н-	H-	н-
(	K 2	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
(つづき)	R4	<b>#</b> -	#-	<b>#</b> -	Ŧ
表 - 3	R3	-Н	-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>
	R2	Ŧ	#	7	7
	R 1				
	化合物番 号	1179	1180	1181	1182

			<del></del>		
	<b>₽</b>	_ <b>e</b> _=	~=====================================	~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~	~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~
	R6	#	Ŧ	#-	Ŧ
)	R S	CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
(つづき)	R4	H-	н-	Ŧ	Н-
表 - 3 (	R 3	-СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2CH2CH3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-ch <sub>2</sub> ch(ch <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	Ŧ	<b>=</b>	7	<b>#</b>
	1.00			÷	H <sub>3</sub> C 0 H <sub>3</sub> C 0
	化合物番号	1183	1184	1185	1186

	HQ OHIO	<b>~</b> ====================================	~=====================================		
	R6	<b>=</b>	7	7	<b>H</b> -
	. <b>R</b> 5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
(つづき)	R4	H-	<b>*</b> *		Ŧ
表 - 3	R3 -CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	н-	#-	7	Ŧ
	R.1			CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> 0	
	化合物番号	1187	1188	1189	1190

Jegus Marija.

	<b>₽</b>	<b>~</b> =		0 ±5	<b>~</b> 5
	R6	7	Ŧ	H-	Н-
	RS	-сн <sub>2</sub> сн (сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-сн <sub>2</sub> сн (сн 3) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-сн <sub>2</sub> сн (сн 3) <sub>2</sub>
つづき)	R4	H-	H	#	Ŧ
₩ I	R3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-ch2ch(ch3)2	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	7	7	Ŧ	#-
	R1	Js.H			CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> 0
	化合物番 号	1191	1192	1193	1194

	V HS		~=====================================	~=====================================	~=====================================	
	R6	7	<b>+</b>	Ŧ	<b>=</b>	
	R5	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
(ラブき)	R4	#	Ŧ	7	#-	
表 - 3	R <sup>3</sup> -CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
	R2	Ŧ	Ŧ	7	7	
	R I			H <sub>3</sub> C	GH 00 00 00 00 00 00 00 00 00 00 00 00 00	
	化合物番 号	1195	1196	1197	1198	

٦					
	<b>₹</b>	~=====================================	_ <del>_</del> =	_ <b>_</b> =	~=====================================
	R6	7	#	Н-	#-
Arr List A	S S S S S S S S S S S S S S S S S S S	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH2CH(CH3)2
(つづき)	R4	<b>#</b> -	н-	H-	Ŧ
表 - 3 (	R3 -CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	Ŧ	Ŧ	<b>#</b>	Ŧ
	18	H3C - 0	0==0	0=5=0	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> 0
	化合物番号	1199	1200	1201	1202

		r	<del></del>	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	<del></del>
	v He	~=====================================	~=====================================		~=====================================
	84 6	Ŧ	7	₹	7
a nagyanin na hana na kana na Kana na kana na na kana na kan	S X	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2CH(CH3)2
₩ ·				· ·· ·	
(2) ひな	R4	7	Ŧ	Ŧ	₹
₩ I	R3	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>	-сн <sub>2</sub> ос (сн <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	-сн <sub>2</sub> он
	R2	7	#	Ŧ	푸
	R I				
	化合物番 号	1203	1204	1205	1206

	<b>₽</b>	~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~	~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~		~=====================================	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
	R 6	Ŧ	Ŧ	#-	Ŧ	
er agin ser	RS RS	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-cH <sub>2</sub> -	-cH <sub>2</sub>	CH <sub>2</sub>	
(つづき)	R4	<b>#</b>	H-	Ŧ	7	
表 - 3 (	R³		H	-CH3	-CH2CH2CH3	
	R2	7	7	7	Ŧ	
	- 82 - 12				>-0	
	化合物	1207	1208	1209	1210	

Marie Carlo Marie Marie Carlo Ca

	OH OH				
	R6	#	н-	#-	Ħ-
	R5	-сн²-	-cH <sub>2</sub> -	-cH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub>
(カングき)	R4	Н-	Н-	-н	н-
<del>版</del> 「	R3	-сн (сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2CH2CH3	-CH CH3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	Ŧ	Ŧ	7	<b>7</b>
· .	R1				
• .	化合物番 号	1211	1212	1213	1214

	₩ <b>.</b> .		~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~		~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~
	R6	<b>#</b>	=	-Н	₹ .
) }}	<b>8</b>	-cH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub> -
(つづき)	R4	#	#	#-	#-
表 - 3	R3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-cH <sub>2</sub> cH <sub>2</sub> scH <sub>3</sub>
	<b>8</b> 2	Ŧ	Ŧ	#-	#-
	R.1				
	化 曲 与	1215	1216	1217	1218

	₩ W	~==			~ <del>*</del>
	R6	Ŧ	Ŧ	#	于
	RS	-CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub> -	-CH2CH2SCH3	-CH2CH2SCH3
(つづき)	. R4	Ħ,	=	7	Ŧ
表 1 3	R3	-CH <sub>2</sub> OH		-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-сн <sub>2</sub> сн (сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	7	푸	#	7
	R I				0=0
	化合物番 号	1219	1220	1221	1222

	₩ 5	~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~	~~=		
	R 6	Ŧ	H-	<b>H</b>	7
(	<b>S</b>	-сн <sub>2</sub> он	-CH <sub>2</sub> OH		
(つづき)	.R4	Н-	н-	н-	· #
表 - 3 (	R3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
	R2	Ŧ	<b>=</b>	7	Ŧ
	R J		0=0=0		0==0
	化合物番号	1223	1224	1225	1226

	(A) 0	0-0	0-0	•••	0-0
	R7	CH <sub>3</sub>		СН3	CH <sub>3</sub>
	R6	н-	#	н-	H-
(n=1の場合)	# # <b>%</b>		-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
(n)=	R4	н-	7	н-	<b>H-</b>
表 - 4	R <sup>3</sup> -CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	н-	7	н-	Ŧ
	R1				
	化合物番号	1227	1228	1229	1230

	-0 0-0	00	<b>○</b>	0-0	\$\d_{\dagger} \dots
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
·	R6	H-	н-	H	#
	R5	-CH2CH2CH3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
$\widehat{n}$	R4	Ŧ	#-	H-	7
版 1	82	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	Ŧ	7	<b>7</b>	=
	. Z				0===0
·.	化合物番号	1231	1232	1233	1234

	0-0	0	0	0	0.
	R7	CH <sub>3</sub>	СН3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	R6	₩-	<b>H</b> -	н-	H-
(つづき)		-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> OH	
$\hat{c}$	R4	#	н-	7	#
表 - 4	R3	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
	R2	7	Ŧ	Ŧ	7
	R 1				
i	化合物番 号	1235	1236	1237	1238

	₩ -0	0-0	0-0		Ö-6
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	R6	#-	#-	<b>F</b>	7
(つづき)	R5	<b>#</b>	-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>
Ĉ	R4	#	Ŧ	H-	H-
表 -	R3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	7	Ŧ	<b>#</b>	#
	R. 1				
	化合物番号	1239	1240	1241	1242

	<b>v</b> -0	0-0	0	0-0	0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	ŖĠ	#	#-	7	Ŧ
(つづき)	R5	-СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2CH2CH3	-CH CH3	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
$\widehat{U}$	R4	Ŧ	<b>H-</b>	#-	#-
表 - 4	R3	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	#
	R2	н-	н-	H-	H-
	R 1				
	化合物番号	1243	1244	1245	1246

	0 -0	0-0	0-0	Ç-6	-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	RĠ	Ħ	#-	Н-	7
(つづき).	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
$\widehat{U}$	R4	н-	н-	H-	н-
表 - 4	85 85	-CH <sub>3</sub>	-CH2CH2CH3	-СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2CH2CH3
	R2	7	<b></b>	#	H-
	1 A				
	化合物番号	1247	1248	1249	1250

	(A)	0-0		-i	Ç-6
•	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	R6	#-	#	H-	7
(つづき)	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2CH(CH3)2	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
$\widehat{L}$	R4	Ŧ	7	#-	H-
表 - 4	R S	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2CH(CH3)2	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	Ŧ	Ŧ	=	-сн3
	1 w	±	H <sub>3</sub> C 0 K		
	化合物 番 号	1251	1252	1253	1254

	0 - 0	0	0-0	0	0-0
	R,7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	R6	H-	-CH3	¥-	=
(つづき)	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
7,	R4	-сн3	н-	н-	#-
表 - 4	. R <sup>3</sup>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
¥.	R2	Ŧ	Ŧ	Ŧ	7
	R.I				
	化合物番号	1255	1256	1257	1258

	T	T	T	Τ
₩\-			-	
R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
R6	Ŧ	7	7	Ŧ
RS	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
R4	Ŧ	H-	#-	H-
R3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
R2	Ŧ	Ŧ	#	Ŧ
R1	$\mathbb{H}_3^{\mathbb{C}}$	CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> 0		$\mathbb{I}_{\mathbb{N}} $
化合物番 号	1259	1260	1261	1262
	R1 R2 R4 R5 R6 R7	$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$

-	₩ - 0		~-6	Ç-6	~ ·
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	R6	#-	Ŧ	4-	Ŧ
(つづき)	RS	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
$\widehat{\mathcal{C}}$	R4	7	#	Ŧ	#
表 - 4	24 ع	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2CH(CH3)2
	R <sup>2</sup>	<b>=</b>	Ŧ	Ŧ	=
	R1	H <sub>3</sub> c	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>12</sub>		
	代 各 品	1263	1264	1265	1266

	(A) 0-	0-0	0-0	0	0
	R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	R6	-Н	Н-	Н-	-Н
(つづき)	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2CH(CH3)2	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
T	R4	#-	H-	<b>H</b> -	H-
表 - 4	R3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	Ŧ	<b>#</b>	Ŧ	#
	R i	0CH <sub>3</sub> 0	CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> 0 OCH <sub>3</sub> 0		
	化合物番号	1267	1268	1269	1270

ı		T	<del></del>		
	₩ 0	Ç-6	Ç-6	0-0	0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	R6	7	H-	#-	<b>=</b>
(つんな)	, SA	-СН2СН(СН3)2	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
$\overline{\mathcal{C}}$	R4	#-	H-	#-	#-
张一	R3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R <sup>2</sup>	<b>7</b>	<b>"</b>	H-	н-
	Ri		CZ	0 13	H <sub>3</sub> C
	化合物番号	1271	1272	1273	1274

	(A)	0-0	0-0	0-0	0
	R 7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	R6	H-	H-	¥-	H-
(つづき)	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2CH(CH3)2	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
$\widehat{L}$	R4	н-	н-	#-	-Н
表 - 4	R3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	=	н-	Ŧ-	7
	R1	CH <sub>3</sub> 0 0	CH <sub>3</sub> 0 0	H <sub>3</sub> C \ \ H <sub>3</sub> C \ \ H <sub>3</sub> C \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	
	化合物番号	1275	1276	1277	1278

1					
	₩ 0	- o		Ç-6	Ç-6
	R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	R6	7	Ŧ	H-	#
(つづき)	RS	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH 3)2	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
$\widehat{\mathcal{L}}$	R4	Ŧ	H-	Н-	7
表 - 4	R3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R <sup>2</sup>	Ŧ	#	H-	н-
	R.1			0 H <sub>3</sub> C-S-	
	化合物番号	1279	1280	1281	1282

	<b>∀</b> 0-0		Ç-0	0-0	Ç-6
	R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	
2.	R 6	#-	#	#-	#
(つづき)	RS	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
$\mathcal{C}$	₽. ₽.	<b></b>	н-	H-	Н-
表 - 4	R3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	=	7	Ŧ	#-
	2.7	0=0=0	0=0=0		0===0
	化合物番号	1283	1284	1285	1286

	₩ -0	0-0	0-0	0-0	Ç-6
	R7	-CH <sub>3</sub>	-C(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	R6	н-	Н-	Н-	<b>7</b>
(つづき)	 R5	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
$\hat{G}$	R4	Ŧ	н-	Н-	Ŧ
表 - 4	R3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	<b>#</b>	7-	Н-	#-
	R.1	-s-0		P - S - 0	
	化合物番号	1287	1288	. 1289	1290

	₩ -0	-6		- d	- o
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	R6	#-	H-	<b>=</b>	7
(つづき)	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2CH(CH3)2	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
$\widehat{\mathcal{L}}$	R4	H-	#-	#-	H-
表 - 4	R3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	7	Ŧ	· =	7
	R 1	$H_3c$ $\bigcirc$	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> 0	CH <sub>3</sub> 0	0 N <sub>2</sub> O
	化合物番号	1291	1292	1293	1294

	Q -0	Çò	Ç-6	Ç-6	
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	R6	7	Н-	<b>=</b>	#
(つづき)	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
$\overline{c}$	R4	Ŧ	#-	H-	7
表 - 4	8.	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2CH(CH3)2	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	# 1	Ŧ	<b>+</b>	Ŧ
	R 1	0=0=0	0=0=0		
	化合物番号	1295	1296	1297	1298

	$\begin{pmatrix} A \\ 0 \\ 0 \end{pmatrix}$	0	0	Ç-6	
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	R6	#-	#	Ŧ	#-
(つづき)	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
$\hat{r}$	R4	н-	#-	н-	н-
表 - 4	R3	-CH <sub>2</sub>	-CH2CH2SCH3	-CH <sub>2</sub> OC (CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> OH
	R2	7	н-	Ŧ	Ŧ
	R 1				
:	化合物番号	1299	1300	1301	1302

		.0	.0		_0
					\rightarrow 6
	R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	R6	7	#-	#	*
(つづき)	RS	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> -
$\overline{\mathcal{C}}$	R4	<b>#</b> -	Ŧ	#	#
表 - 4	R3		<b>#</b>	-CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>
	R <sup>2</sup>	<b>#</b>	*	7	7
	. A				
	化合物番号	1303	1304	1305	1306

ł					
	(A)		0	0	0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	R6	Ŧ	#-	н-	7
(つづき)	R5	-CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>
$\hat{c}$	R4	#-	н-	н-	Ŧ
級 - 4	R3	-сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2CH2CH3	-CH CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	H-	н-	н-	H-
	. R 1				
	化合物番号	1307	1308	1309	1310

	Q-0	Ç-6	Ç-6	0-6	Ç-6
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	R6	Н-	H-	<b>-</b>	7
(つづき)	RS	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>
$\widehat{\mathcal{L}}$	R4	#	H-	#-	7
表 - 4	R3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>
	R <sup>2</sup>	<b>#</b>	<b>#</b>	H-	Н-
	R.1			0=%=0	
	化合物 番 号	1311	1312	1313	1314

1					
	₩ 00	0-0	0-0	0	0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	R6	Ŧ	H-	н-	н-
(つづき)	R5	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-сн <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> sсн <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>
$\hat{U}$	R4	<b>#</b>	н-	н-	H-
表 - 4	R3	-сн <sub>2</sub> он		-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	H-	н-	#-	#-
	R1				
	化合物番号	1315	1316	1317	1318

			·		
	₩ -0	Ç-6	Ç-6	Ç-6	Ç-6
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	R6	7	7	#	<b>=</b>
(つづき)	R5	-СН <sub>2</sub> ОН	-CH <sub>2</sub> OH		
Ç	R 4	### 1	#	7	H-
表 - 4	R3	-CH2CH(CH3)2	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	Ŧ	7	H-	H-
	- 24		0=0=0		
	化合物番号	1319	1320	1321	1322

	(A)		CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	GH3
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	R 6	Ŧ	Н-	#-	7
(つづき)	R5	-Н	-CH <sub>3</sub>	-CH2CH2CH3	-сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
$\hat{r}$	R4	#-	H-	H-	Ŧ
表 - 4	R3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
	R2	H-	Ĥ-	Ŧ	H-
	R1				
	化合物番号	1323	1324	1325	1326

	0-0	£ 0	GH 3	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> 0-	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	R6	н-	#	#	<b>#</b>
(つづき)	R5	-CH2CH2CH3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
$\hat{C}$	R4	Ŧ	#	Н-	H-
表 - 4	82	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
	R2	Ŧ	7	Ŧ	7
	R 1				0===0
	化合物	1327	1328	1329	1330

	0-0-	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>			
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	₩ ₩ ₩	CH <sub>3</sub>
	R6	#-	н-	<b>=</b>	H-
(つづき)	R5	-CH <sub>2</sub>	-CH2CH2SCH3	-CH <sub>2</sub> OH	
5	R4	Ŧ	н-	H-	#
表 - 4	R <sup>3</sup>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-сн <sub>2</sub> сн (сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	7	#-	#-	Ŧ
	R 1				
	化合物番号	1331	1332	1333	1334

	₩ -0	~-b		~-b	
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	R6	<b>F</b>	Н-	#-	7
(つづき)	R5 -	<b>#</b> -	-CH3	-CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>
Ĉ	R4	Ŧ	H-	<b>#</b>	#
表 - 4	8	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
	R2	Ŧ	7	Ŧ	<b>=</b>
	R 1				
	化合物番 号	1335	1336	1337	1338

	( <del>\</del> \) -0	0-0	0-0	0-0	
	R7	CH <sub>3</sub>	СН3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	R6	<b>H</b> -	H-	H-	H-
(つづき)	R5	-СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2CH2CH3	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
7.	R4	Н-	H-	<b>,</b> =	H-
表 - 4	R3	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	٦.	-CH <sub>3</sub>
	R2	7-	#-	7	Ŧ
	R 1				
	化合物番号	1339	1340	1341	1342

	<b>₽</b>		~÷	~- ò	~-ċ
-	R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	R6	<b>#</b>	H-	7	<b></b>
(つづき)	RS	-сн2сн (сн3)2	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
$\widehat{\mathcal{C}}$	R4	<b>#</b>	н-	H-	푸
表 - 4	R3	-CH2CH3	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	-CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2CH2CH3
	R2	Ŧ	=	Ŧ	Ħ
	R 1				
	化合物 每 号	1343	1344	1345	1346

	(A) 0-	0-0	0-0	0-0	0-0
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	R6	=	н-	#	H-
(つづき)	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
$\hat{r}$	R4	#-	#-	H-	
表 - 4	R3	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СИ <sub>2</sub> СИ (СИ 3) <sub>2</sub>
	R2	н-	H-	н-	Ŧ
	R.1	н-	H <sub>3</sub> C 0 KH		
	化合物番号	1347	1348	1349	1350

	₩ -0	~- o	~ ·	~-d	~-
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	R6	#	Ŧ	Ŧ	Ŧ
(つづき)	R S	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-СН <sub>2</sub> СН (СН 3)2
Ć	R4	<b>#</b> -	н-	#-	<b>+</b>
被 - 4	R3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R <sup>2</sup>	#-	н-	H-	Ŧ
	R1	CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> 0		Д О 18 г.	
	化合物 番 号	1351	1352	1353	1354

				<del></del>	<del></del>
	₩ - 0	~-6	~ ÷	~-d	~-o
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3	CH <sub>3</sub>
	RG	Ŧ	#	H-	Н-
(つづき)	RS	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
$\hat{C}$	R4	Н-	4-	Ψ-	н-
表 - 4	R3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-сн <sub>2</sub> сн (сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R <sup>2</sup>	7	#	н-	Н-
	R1		CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> 0		0
	化合物番号	1355	1356	1357	1358

	(A) 0-0		-0	0-0	~-
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	R6	H-	Н-	Н-	н-
(つづき)	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
7.	R4	H-	Н-	H-	-н
表 - 4	R3	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	н-	7	#	Ŧ
	R1	H <sub>3</sub> C A	CH <sub>3</sub> 0 0	H <sub>3</sub> C-S-	
	化合物番号	1359	1360	1361	1362

	( <sub>V</sub> )	~-	~-à	~- ÷	~- ò
	R.7	СН3	СН3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
12.5	R6	#-	Н-	7	Ŧ
(つづき)	R5	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
$\mathcal{L}$	R4	#	#-	H-	Ŧ
表 - 4	R3	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>
	R2	#	Ŧ	Н-	# .
	R 1	P - S - 0	$H_3C \xrightarrow{CH_3} 0$ $CH_3 0$ $CH_3 0$		
	化合物番号	1363	1364	1365	1366

ſ	г	Т		1	
	€00	~ b	~- b	~-6	~ ÷
	R.7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	R6	干	Ŧ	#	#-
(つづき)	R5	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>
$\widehat{\mathcal{L}}$	R4	Ŧ	H-	<b>H</b> -	-н
表 - 4	R3	-CH <sub>2</sub> OC (CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	-СН <sub>2</sub> ОН		H-
	R2	Ŧ	7	Ŧ	Ŧ
	R 1				
	化合物	1367	1368	1369	1370

	(A)	-i		~-	~ ·
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	СН3
	Re	Ŧ	7	H-	Ŧ
(つづき)	R5	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>
$\mathcal{F}$	R4	Ŧ	#-	Н-	Н-
·表一4	R3	-CH <sub>3</sub>	-CH2CH2CH3	-сн (сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>
	R2	7	<b>#</b> -	7	7
	R 1				
	化合物番 号	1371	1372	1373	1374

	Q-0	~-b	~-b	~ · ·	~ d
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	. A 6	7	#	Ŧ	<b>=</b>
(つづき)	R5	-CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> -
Ĉ	R4	#	H-	#-	#-
表一个	R³	-CH CH3	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	<b>#</b>	干	Ŧ	Ŧ
	11				
	化合物	1375	1376	1377	1378

	(A)	~- à	~-	~-	~- d
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
•	R6	7	Ŧ	===	#
(つづき)	R5	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub>
	R4	#	#-	<b>#</b>	H-
表 - 4	R3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>	-СН <sub>2</sub> ОН	
	R2	<b>-</b>	Ŧ	Н-	<b>#</b>
	. R.1				
	化合物番 号	1379	1380	1381	1382

					<b>~0</b>
			\	\	
	R7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
	Re	7	#-	#	7
(つづき)	R5	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> OH	-сн <sub>2</sub> он
	R4	Ŧ	7	H-	Ŧ
表 - 4	8.	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>			
	R2	Ŧ	Ŧ	Ŧ	#-
	- W		0=0=0		0=%=0
	代合物番号	1 8	1384	1385	1386

	<b>₩</b>	~- ÷	~- d
	R7		CH <sub>3</sub>
	R6	H-	#
(ランさ)	R5		
)	R4	#-	7
	R3	-CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH <sub>2</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	R2	Ŧ	Ŧ
	R¹		
	化合物番 号	1387	1388

次に本発明の化合物の製造法について説明する。上記一般式(I)で表される含酸素複素環誘導体は、例えば次のような方法で製造することができる。

製造法1:R<sup>7</sup>が水素原子である化合物の製造法

(上記一般式において、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ 、Aおよび n は既に定義した通りである)

上記一般式 (IV) で表されるアミノ酸誘導体を、必要に応じてトリエチルアミン、ピリジン等の塩基の存在下、ジシクロヘキシルカルボジイミド、ジフェニルホスホリルアジド、カルボニルジイミダゾール、オキサリルクロリド、クロル蟻酸イソブチル、塩化チオニル等の縮合剤と反応させてカルボン酸を活性化させ、次に上記一般式 (V) で表されるラクトン誘導体を反応させると、上記一般式 (VI) で表される化合物が得られる。この縮

合反応に用いる溶媒は、各縮合剤に適した溶媒を適宜選んで使用すればよく、また反応条件等も各縮合剤に適した条件で行えばよい。次に得られた化合物 (VI) を水素化ジイソプチルアルミニウム、水素化ホウ素ナトリウム/塩化セリウム等の還元剤で処理すると上記一般式 (II) で表される含酸素複素環誘導体を得ることができる。

O || 製造法 2 : R <sup>7</sup> が R <sup>8</sup> - C - である化合物の製造法

(上記一般式において、R¹、R²、R³、R⁴、R⁵、R°、R°、A およびnは既に定義した通りである)

20 製造法1により製造した含酸素複素環誘導体を、塩化メチレン、1,2 -ジクロロエタン、ジメチルホルムアミド、N-メチルピロリドン、テトラヒドロフラン、酢酸エチル、アセトニトリル、トルエン等の有機溶媒に溶解し、ピリジン、トリエチルアミン、4-ジメチルアミノピリジン等の塩基の存在下、上記一般式(R°CO)2 Oで表される酸無水物を反応させると、上記式(VII)で表される含酸素複素環誘導体を得ることができる。この反応は、無溶媒で行うこともできる。

10

20

製造法  $3:R^{7}$  が  $C_{1}\sim C_{5}$  のアルキル基である化合物の製造法

(上記一般式において、R¹、R²、R³、R⁴、R⁵、R⁶、R³、A およびnは既に定義した通りであり、R¹⁰はC₁~C₅のアルキル基を表 す)

15 製造法2で得られた化合物 (VII)を、R<sup>10</sup>OHで表されるアルコールに 溶解し、塩酸、硫酸等の酸を触媒量加えて撹拌すると、上記一般式 (VIII ) で表される化合物が得られる。

上記の一連の操作において、官能基の保護、脱保護が必要になる場合も あるが、その際の保護基はその官能基に適したものを選択し、実験操作も 文献公知の方法を用いて行えばよい。

かくして得られた本発明の含酸素複素環誘導体のうち、R<sup>†</sup>が水素原子 の化合物(II)は、システインプロテアーゼに対して強い阻害活性を示す。

また、 $R^{7}$  が $C_{1}$   $\sim$   $C_{6}$  のアルキル基の化合物(VIII)および $R^{9}$  -  $C_{-2}$  ( $R^{9}$  は $C_{10}$   $\sim$   $C_{10}$  のアルキル基または置換基を有していてもよい $C_{6}$   $\sim$   $C_{12}$  のアリール基を表す)の化合物(VII)は、システインプロテアーゼに

対して強い阻害活性を示す含酸素収素環誘導体(II)のプロドラッグとして用いることができる。すなわち、化合物(VII)または(VIII)を経口投与すると、腸管等から吸収された後、生体内の酵素などの働きによりすみやかに活性本体である含酸素複素環誘導体(II)が遊離されてくる。

$$\begin{array}{c} R^{1} \stackrel{R^{3}}{\underset{R^{2}}{\overset{R^{4}}{\longrightarrow}}} \stackrel{N}{\underset{N}{\overset{V}{\longrightarrow}}} \stackrel{N}{\underset{R^{5}}{\overset{V}{\longrightarrow}}} \stackrel{N}{\underset{R^{6}}{\overset{V}{\longrightarrow}}} \stackrel{N}{\underset{N}{\overset{V}{\longrightarrow}}} \stackrel{N}{\underset{N}{\overset{N}{\longrightarrow}}} \stackrel{N}{\underset{N}{\overset{N}{\overset{N}{\longrightarrow}}} \stackrel{N}{\underset{N}{\overset{N}{\longrightarrow}}} \stackrel{N}{\underset{$$

(IIIV)

15

20

25

10

かかる本発明化合物を臨床に応用するに際し、治療上有効な成分の担体 成分に対する割合は、1重量%から90重量%の間で変動されうる。例え ば、本発明の化合物は顆粒剤、細粒剤、散剤、硬カプセル剤、軟カプセル 剤、シロップ剤、乳剤、懸濁剤または液剤等の剤形にして経口投与しても よいし、注射剤として静脈内投与、筋肉内投与または皮下投与してもよい。 また、座剤として用いることもできる。また、注射用の粉末にして用事調 製して使用してもよい。経口、経腸、非経口に適した医薬用の有機または 無機の、固体または液体の担体もしくは希釈剤を本発明薬剤を調製するた めに用いることができる。固体製剤を製造する際に用いられる賦形剤とし ては、例えば乳糖、蔗糖、デンプン、タルク、セルロース、デキストリン、 カオリン、炭酸カルシウム等が用いられる。経口投与のための液体製剤、

10

15

すなわち乳剤、シロップ剤、懸濁剤、液剤等は、一般的に用いられる不活性な希釈剤、例えば水または植物油等を含む。この製剤は、不活性な希釈剤以外に補助剤、例えば湿潤剤、懸濁補助剤、甘味剤、芳香剤、着色剤または保存剤等を含むことができる。液体製剤にしてゼラチンのような吸収されうる物質のカプセル中に含ませてもよい。非経口投与の製剤、すなわち注射剤、座剤等の製造に用いられる溶剤または懸濁剤としては、例えば水、プロピレングリコール、ポリエチレングリコール、ベンジルアルコール、オレイン酸エチル、レシチン等が挙げられる。座剤に用いられる基剤としては、例えばカカオ脂、乳化カカオ脂、ラウリン脂、ウィテップゾール等が挙げられる。製剤の調製方法は常法によればよい。

臨床投与量は、経口投与により用いられる場合には、成人に対し本発明の化合物として、一般には一日量0.01~1000mgであるが、年令、病態、症状により適宜増減することがさらに好ましい。前記一日量の本発明薬剤は、一日に一回、または適当な間隔をおいて一日に2もしくは3回に分けて投与してもよいし、間欠投与してもよい。

また、注射剤として用いる場合には、成人に対し本発明の化合物として、 一日量0.001~100mgを連続投与又は間欠投与することが望ましい。

## 図面の簡単な説明

20 第1図は、実施例88の化合物をラットの血清に5分間インキュベート した後のHPLCチャートであり、第2図は、血清がない場合の、実施例 1の化合物と実施例88の化合物を混合して溶解したサンブルのHPLC チャートである。

## 発明を実施するための最良の形態

25 以下、参考例および実施例により本発明をさらに詳しく説明するが、本 発明はその要旨を越えない限り、これらの参考例および実施例に何ら制限 を受けるものではない。

参考例 1 (S) -3-((S)-4-x+n-2-7x+n-2-1) アミノバレリルアミノ) -2-x+3+1 アミノバレリルアミノ) -2-x+3+1 アミノバレリルアミノ)

塩化チオニル6m1を-5℃に冷却し、この反応液にN-フェニルスル ホニルーレーロイシン998mgを加えー5℃で10分間撹拌した後、室 5 温に戻しさらに3時間撹拌した。つぎに反応液を減圧下濃縮し、得られた 残渣にトルエン10mlを加え濃縮し残渣として粗なN-フェニルスルホ ニルーL-ロイシル=クロリドを得た。得られた粗なN-フェニルスルホ ニルーL-ロイシルークロリドを塩化メチレン20m1に溶かし、氷冷下 L-ホモセリンラクトン塩酸塩443mgおよびトリエチルアミン0.9 10 46m1を加えた。反応液を氷冷下15分間撹拌した後さらに室温で1. 5時間撹拌した。反応終了後反応液に希塩酸を加え、塩化メチレンで抽出 した。抽出液を水、飽和重曹水、飽和食塩水で順次洗浄した後、硫酸マグ ネシウムで乾燥してからこれを濾過した。濾液を濃縮し、得られた残渣に 15 酢酸エチル10m1およびヘキサン20m1を加え撹拌し生成した結晶を 濾取し目的物861mgを得た。

収率: 76%

融点:183-184℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3 3 3 1, 3 2 5 6, 1 7 7 2, 1 6 4 9.

NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0. 6 7 (d, J=6. 0 Hz, 3 H),

0. 8 4 (d, J=6. 3 Hz, 3 H), 1. 4 5 - 1. 5 6 (m, 3 H),

1, 2. 0 1 (m, 1 H), 2. 6 3 (m, 1 H), 4. 2 6 (m, 1 H),

1, 4. 3 6 (m, 1 H), 4. 4 5 (ddd, J=9. 3 Hz, 9. 3 Hz, 1. 8 Hz, 1 H), 5. 2 8 (d, J=8. 1 Hz, 1 H), 6

25 . 6 7 (d, J=6. 0 Hz, 1 H), 7. 5 2 (m, 2 H), 7. 6 0 (m, 1 H), 7. 8 8 (dd, J=7. 2 Hz, 1. 5 Hz, 2 H).

実施例1 (3S)-3-((S)-4-メチル-2-フェニルスルホニルアミノバレリルアミノ)-2-テトラヒドロフラノール (表-1の化合物番号196)の製造

参考例1で得られた(S)-3-((S)-2-フェニルスルホニルア

ミノー4ーメチルバレリルアミノ)-2-テトラヒドロフラノン413m
gを塩化メチレン60m1に溶解し、-78℃に冷却した。つぎに反応液
に1.01mo1/1の水素化ジイソプチルアルミニウムのトルエン溶液
3.81m1を加えた。3時間後反応液に飽和塩化アンモニウム水溶液および酢酸エチルを加え、室温に戻した後セライトで濾過し、セライトを酢
酸エチルでよく洗浄した。濾液を飽和食塩水で洗浄後硫酸マグネシウムで乾燥してからこれを濾過した。濾液を飽和食塩水で洗浄後硫酸マグネシウムで乾燥してからこれを濾過した。濾液を濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(展開溶媒30%ヘキサン含有酢酸エチル)で精製し、目的物191mgを得た。

収率: 46%

15 融点:162℃

1R (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3337, 3260, 1649

NMR (CDC1; +DMSO-d6, δ): 0.72 (d, J=6.6 Hz, 2.7H), 0.78 (d, J=6.3 Hz, 0.3H), 0.84 (d, J=6.6 Hz, 2.7H), 0.86 (d, J=6.3 Hz)

20, 0.3H), 1.46 (t, J=7.2 Hz, 2H), 1.63 (m, 2H), 2.09 (m, 0.9H), 2.25 (m, 0.1H), 3.68 (d, J=6.3 Hz)

(br s, 0.1H), 5.03 (d, J=3.6 Hz, 0.1H), 5.15 (dd, J=3.9 Hz, 3.9 Hz, 0.9H), 5.63 (d, J=3.9Hz, 0.9H), 6.89 (d, J=9.3 Hz, 0.1H), 6.81 (d, J=8.1 Hz, 0.9H), 6.89 (d, J=9.3 Hz, 0.1H)

20

7. 8 H z, 0. 9 H), 7. 1 4 (d, J=7. 2 H z, 0. 1 H), 7. 4 6 - 7. 5 8 (m, 3 H), 7. 8 5 (m, 2 H). この溶媒での異性体比は約 9: 1 である。

NMR (CD<sub>3</sub> OD,  $\delta$ ): 0. 74 (d, J=6. 5Hz, 3H),

- 5 0.80 (d, J=6.5Hz, 3H), 0.86 (d, J=7.1Hz, 3H), 0.88 (d, J=6.8Hz, 3H), 1.34-1.50 (m, 3H), 1.64 (m, 1H), 2.01 (m, 0.4H), 2.17 (m, 0.6H), 3.73-3.97 (m, 4H), 4.96 (s, 0.6H), 5.11 (d, J=4Hz, 0.4H), 7.53-7.
- 10 61 (m, 3H), 7.85 (m, 2H). この溶媒での異性体比は約6:4である。

参考例1および実施例1と同様の方法により、以下実施例2から実施例87の化合物を製造した。以下、その物性値を記す。

実施例 2 (3S) - 3 - ベンジロキシカルボニルアミノアセチルアミノ
- 2 - テトラヒドロフラノール (表 - 1 の化合物番号 1 7) の製造
融点: 1 1 9 - 1 2 1 ℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3314, 1692, 1649, 1541. NMR (CDC1,  $\delta$ ): 1.84 (m, 1H), 2.22-2.5 0 (m, 1H), 2.86 (s, 0.3H), 2.97 (s, 0.7H)

, 3. 79-4. 00 (m, 3H), 4. 11 (m, 1H), 4. 37 (m, 1H), 5. 14 (s, 2H), 5. 27 (m, 1. 3H), 5. 3 9 (s, 0. 7H), 6. 12 (s, 0. 3H), 6. 42 (s, 0. 7H), 7. 36 (m, 5H).

実施例3 (3S) - 3 - ((S) - 2 - ベンジロキシカルボニルアミノ
 25 プロピオニルアミノ) - 2 - テトラヒドロフラノール(表 - 1 の化合物番号18)の製造

融点:161-163℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3312, 1688, 1647, 1561. 1530.

NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 1. 36 (d, J=7. 2Hz, 0. 75 H), 1. 39 (d, 7. 2Hz, 2. 25H), 1. 81 (m, 1H) , 2. 34 (m, 0. 75H), 2. 43 (m, 0. 25H), 2. 99 (s, 0. 25H), 3. 09 (s, 0. 75H), 3. 87 (ddd, J=7. 8Hz, 7. 8Hz, 7. 8Hz, 0. 75H), 4. 00 (m , 0. 25H), 4. 11 (m, 1H), 4. 22 (m, 1H), 4. 3 7 (m, 1H), 5. 11 (s, 2H), 5. 29 (m, 2H), 6. 2 8 (s, 0. 25H), 6. 45 (s, 0. 75H), 7. 35 (m, 5H).

実施例4 (3S)-3-((S)-2-ベンジロキシカルボニルアミノ バレリルアミノ)-2-テトラヒドロフラノール(表-1の化合物番号2

15 0)の製造

融点:148-149℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3299, 1694, 1645, 1539.

NMR (CDC1;, δ): 0.92 (m, 3H), 1.38 (m, 2H), 1.62 (m, 1H), 1.78 (m, 2H), 2.31 (m, 0.7H), 2.42 (m, 0.3H), 3.27 (s, 0.3H), 3.42 (s, 0.7H), 3.86 (ddd, J=7.8Hz, 7.8Hz, 7.8Hz

実施例 5 3 - ((S) - 2 - ベンジロキシカルボニルアミノ - 3 -  $\sqrt{5}$  ルブチリルアミノ) - 2 - テトラヒドロフラノール (表 - 1 の化合物番号 2 1) の製造

融点:122-123℃

5 IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3302, 1694, 1647, 1537.

NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0.94 (m, 6H), 1.83 (m, 1H), 2.12 (m, 1H), 2.30 (m, 0.6H), 2.44 (m, 0.4H), 3.40 (s, 0.4H), 3.49 (s, 0.6H), 3.82-4.06 (m, 2H), 4.10 (m, 1H), 4.38 (m, 1H), 5.09 (m, 2H), 5.26 (s, 0.4H), 5.32 (s, 0.6H), 5.50 (m, 1H), 6.32 (s, 0.2H), 6.45 (s, 0.4H), 6.54 (s, 0.2H), 6.68 (s, 0.2H), 7.34 (m, 5H).

実施例6 (3S)-3-((S)-2-ベンジロキシカルボニルアミノ15 ヘキサノイルアミノ)-2-テトラヒドロフラノール(表-1の化合物番号22)の製造

融点:165-166℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3304, 1694, 1645, 1539.

NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0.87 (m, 3H), 1.32 (m, 3

20 H), 1.64 (m, 2H), 1.78 (m, 2H), 2.29 (m, 0.8H), 2.42 (m, 0.2H), 3.22 (s, 0.2H), 3.

39 (s, 0.8H), 3.86 (ddd, J=7.8Hz, 7.8Hz, 7.8

WO 96/25408 PCT/JP96/00286

実施例 7 (3S) -3-((2S)-2-ベンジロキシカルボニルアミノ-3-メチルバレリルアミノ) -2-テトラヒドロフラノール (表 <math>-1 の化合物番号 23) の製造

融点:169-171℃

- 5 IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3299, 1694, 1649, 1539.

  NMR (CDC1, δ): 0.91 (m, 6H), 1.12 (m, 1H), 1.50 (m, 1H), 1.84 (m, 2H), 2.31 (m, 0.7H), 2.44 (m, 0.3H), 3.40 (s, 1H), 3.82

  -4.16 (m, 3H), 4.35 (m, 1H), 5.10 (s, 2H)

  10 , 5.26 (m, 1H), 5.41 (s, 1H), 6.17 (s, 0.3
- H), 6. 40(s, 0. 7H), 7. 38(m, 5H). 実施例8 (3S)-3-((S)-2-アミノー4-メチルバレリルアミノ)-2-テトラヒドロフラノール塩酸塩(表-1の化合物番号24)の製造
- NMR (CD, OD,  $\delta$ ): 1. 00 (d, J=5.6Hz, 6H), 1. 69-1.83 (m, 3H), 1.98 (m, 1H), 2.24 (m, 0.5H), 2.34 (m, 0.5H), 3.84-4.07 (m, 4H), 4.95 (s, 0.5H), 4.99 (d, J=4.0Hz, 0.5H).
- 20 実施例 9 3-((S)-2-メトキシカルボニルアミノ-4-メチルバレリルアミノ)-2-テトラヒドロフラノール(表-1の化合物番号25)の製造

融点:139-141℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3287, 3081, 1686, 1653,

25 1553.

NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0. 94 (m, 6H), 1. 50-1. 7

4 (m, 3H), 1. 81 (m, 1H), 2. 36 (m, 0. 6H), 2 . 48 (m, 0. 4H), 3. 44 (s, 0. 4H), 3. 58 (s, 0 . 6H), 3. 68 (s, 3H), 3. 99 (m, 0. 6H), 4. 01 (m, 0. 4H), 4. 13 (m, 2H), 4. 34 (m, 1H), 5.

5 27 (d, J=3.0Hz, 0.6H), 5.34 (m, 1.4H), 6 .49 (s, 0.4H), 6.57 (d, J=7.8Hz, 0.4H), 6.68 (s, 0.2H).

実施例10 (3S) -3-((S) -2-tert-プトキシカルボニルアミノ-4-メチルバレリルアミノ) -2-テトラヒドロフラノール(

10 表-1の化合物番号27)の製造

融点:65-70℃

IR (KBr,  $cm^{-1}$ ): 3310, 1698, 1657.

NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0. 95 (m, 6H), 1. 44 (s, 4 . 5H), 1. 44 (s, 4. 5H), 1. 48 (m, 1H), 1. 66

15 (m, 2H), 1. 81 (m, 1H), 2. 33 (m, 0. 5H), 2. 46 (m, 0. 5H), 3. 88 (ddd, J=7. 5Hz, 7. 5Hz, 7. 5Hz, 0. 5H), 4. 01 (ddd, J=8. 4Hz, 8. 4 Hz, 8. 4Hz, 0. 5H), 4. 12 (m, 2H), 4. 36 (m,

1 H), 4. 9 6 (d, J = 7. 8 Hz, 0. 5 H), 5. 0 3 (m, 0

5H), 5, 26 (s, 0, 5H), 5, 33 (s, 0, 5H), 6.

47 (m, 0. 5H), 6. 61 (m, 0. 5H).

実施例11 (3S) -3-((S) -2-4ソプトキシカルボニルアミノー4-メチルバレリルアミノ) -2-テトラヒドロフラノール(表-1の化合物番号28)の製造

25 融点: 31-33℃ IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3310, 1699, 1657, 1543. NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0. 94 (m, 12H), 1. 47-2. 00 (m, 5H), 2. 36 (m, 0. 5H), 2. 45 (m, 0. 5H), 2. 96 (s, 0. 5H), 3. 17 (s, 0. 5H), 3. 90 (m, 1. 5H), 4. 02 (m, 0. 5H), 4. 15 (m, 2H), 4. 36 (m, 1H), 5. 08 (m, 1H), 5. 27 (s, 0. 5H), 5. 35 (s, 0. 5H), 6. 24 (s, 0. 5H), 6. 50 (s, 0. 5H).

実施例  $1 \ 2 \quad (3 \ S) - 3 - ((S) - 2 - シクロヘキシルメトキシカルボニルアミノー <math>4 -$ メチルバレリルアミノ) - 2 -テトラヒドロフラノー

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3310, 1703, 1659, 1545.

10 ル (表-1の化合物番号29)の製造

融点:52-54℃

NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0. 93 (m, 8H), 1. 26-1. 3 3 (m, 4H), 1. 43-1. 92 (m, 9H), 2. 36 (m, 0. 5H), 2. 50 (m, 0. 5H), 3. 22 (s, 0. 5H), 3. 4 9 (s, 0. 5H), 3. 87-4. 23 (m, 5H), 4. 34 (m, 1H), 5. 13 (m, 1H), 5. 26 (d, J=2. 7Hz, 0. 5 H), 5. 32 (dd, J=3. 9Hz, 3. 9Hz, 0. 5H), 5. 34 (s, 0. 5H), 6. 53 (s, 0. 5H).

20 実施例13 (3S)-3-((S)-2-ベンジロキシカルボニルアミノー4-メチルバレリルアミノ)-2-テトラヒドロフラノール(表-1の化合物番号31)の製造

- 融点:40-43℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3306, 1705, 1657.

NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0. 92 (d, J=6.1Hz, 3H), 0. 94 (d, J=5.9Hz, 3H), 1. 52 (m, 1H), 1. 6 . . . .

m, 5H).

- 4 (m, 2H), 1. 78 (m, 1H), 2. 29 (m, 0. 5H), 2 . 41 (m, 0. 5H), 3. 51 (s, 0. 5H), 3. 74 (s, 0
- . 5H), 3.85 (ddd, J=8.0Hz, 8.0Hz, 8.0Hz
- , 0. 5 H), 3. 9 7 (m, 0. 5 H), 4. 1 0 (m, 2 H), 4.
- 5 32 (m, 1H), 5. 09 (s, 1H), 5. 10 (s, 1H), 5.
  - 24 (s, 0.5H), 5.29 (s, 0.5H), 5.35 (d, J =
  - 6. 5 Hz, 0. 5 H), 5. 3 8 (d, J = 8. 2 Hz, 0. 5 H),
  - 6. 45 (d, J=6. 0 Hz, 0. 5 H), 6. 5 7 (d, J=6. 0 Hz, 0. 5 H), 7. 3 3 (m, 5 H).
- 10 実施例14 (3S)-3-{(S)-2-(N-ベンジロキシカルボニル-N-メチル) アミノー4-メチルバレリルアミノ}-2-テトラヒドロフラノール(表-1の化合物番号32)の製造

IR (neat): 3335, 1669.

- NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0. 93 (m, 6H), 1. 49 (m, 1 H), 1. 69 (m, 3H), 2. 28 (m, 0. 5H), 2. 39 (m, 0. 5H), 2. 85 (s, 1. 5H), 2. 86 (s, 1. 5H), 3. 12 (s, 0. 5H), 3. 30 (s, 0. 5H), 3. 85 (m, 1H), 4. 07 (m, 1H), 4. 29 (m, 1H), 4. 60 (m, 0. 5H), 4. 70 (m, 0. 5H), 5. 09-5. 26 (m, 3H) 20 ), 6. 24 (s, 0. 5H), 6. 53 (s, 0. 5H), 7. 36 (
  - 実施例15 (3S) -3- {(S) -2-(4-フルオロベンジロキシカルボニルアミノ) -4-メチルバレリルアミノ} -2-テトラヒドロフラノール(表-1の化合物番号37)の製造
- 25 融点:50-52℃ IR(KBr, cm<sup>-1</sup>):3310,1705,1657,1607,

1541, 1514.

NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0. 93 (m, 6H), 1. 47-1. 9
0 (m, 4H), 2. 32 (m, 0. 5H), 2. 44 (m, 0. 5H)
, 3. 10 (s, 0. 5H), 3. 35 (s, 0. 5H), 3. 87 (d
dd, J=7. 8Hz, 7. 8Hz, 7. 8Hz, 0. 5H), 3. 98
(m, 0. 5H), 4. 11 (m, 2H), 4. 33 (m, 1H), 5.
04 (s, 1H), 5. 06 (s, 1H), 5. 25 (m, 2H), 6.
20 (bs, 0. 5H), 6. 46 (d, J=8. 1Hz, 0. 5H),
7. 03 (dd, J=8. 7Hz, 2H), 7. 33 (m, 2H).

実施例16 (3S) -3-{(S) -2-(2-クロロベンジロキシカルボニルアミノ) -4-メチルバレリルアミノ} -2-テトラヒドロフラノール(表-1の化合物番号38)の製造

融点:46-49℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3308, 1707, 1657, 1541.

NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0.94 (m, 6H), 1.48-1.8
6 (m, 4H), 2.32 (m, 0.6H), 2.48 (m, 0.4H)
, 2.90 (s, 0.4H), 3.09 (s, 0.6H), 3.88 (d
dd, J=7.8Hz, 7.8Hz, 7.8Hz, 0.6H), 4.01
(m, 0.4H), 4.11 (m, 2H), 4.34 (m, 1H), 5.

20 23 (s, 2H), 5.25 (m, 2H), 6.18 (s, 0.4H),
6.45 (d, J=7.6Hz, 0.6H), 7.26 (m, 2H), 7

実施例17 (3S)-3-{(S)-2-(4-クロロベンジロキシカルボニルアミノ)-4-メチルバレリルアミノ}-2-テトラヒドロフラノール (表-1の化合物番号40)の製造

融点:47-49℃

25

40 (m, 2H).

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3308, 1705, 1657, 1541.

NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0.94 (m, 6H), 1.50-1.8
6 (m, 4H), 2.32 (m, 0.7H), 2.44 (m, 0.3H)

, 2.88 (s, 0.3H), 3.03 (s, 0.7H), 3.88 (d

dd, J=7.8Hz, 7.8Hz, 7.8Hz, 0.7H), 3.95

(m, 0.3H), 4.12 (m, 2H), 4.35 (m, 1H), 5.

06 (s, 0.6H), 5.07 (s, 1.4H), 5.22 (m, 1.3H), 5.30 (s, 0.7H), 6.09 (s, 0.3H), 6.3

9 (d, J=8.7Hz, 0.7H), 7.31 (m, 4H).

10 実施例18 (3S)-3-{(S)-4-メチル-2-(2-メチルベンジロキシカルボニルアミノ) バレリルアミノ}-2-テトラヒドロフラノール(表-1の化合物番号44)の製造

融点:120~122℃

1 (m, 2H).

25

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3302, 1694, 1645, 1541.

NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0.93 (m, 6H), 1.52 (m, 1H), 1.59 (m, 3H), 2.16-2.49 (m, 1H), 2.34 (s, 3H), 3.28 (s, 0.5H), 3.52 (s, 0.5H), 3.86 (dd, J=7.8Hz, 7.8Hz, 7.8Hz, 0.5H), 3.98 (m, 0.5H), 4.13 (m, 2H), 4.31 (m, 2H), 5.12 (s, 2H), 5.27 (m, 2H), 6.34 (s, 0.5H), 6.51 (s, 0.5H), 7.19 (m, 2H), 7.3

実施例19 (3S)-3-{(S)-4-メチル-2-(4-メチルベンジロキシカルボニルアミノ) バレリルアミノ}-2-テトラヒドロフラノール(表-1の化合物番号46)の製造

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>):3310, 1703, 1657, 1539.

NMR (CDC13, 8): 0.93 (m, 6H), 1.52 (m, 1H), 1.58-1.86 (m, 3H), 2.29 (m, 0.5H), 2.35 (s, 3H), 2.43 (m, 0.5H), 2.91 (s, 0.5H), 3.03 (s, 0.5H), 3.87 (ddd, J=7.8Hz, 7.8Hz, 7.8Hz, 0.5H), 3.97 (m, 0.5H), 4.10 (m, 2H), 4.33 (m, 1H), 5.06 (s, 2H), 5.14 (m, 1H), 5.26 (m, 1H), 6.20 (s, 0.5H), 6.44 (s, 0.5H), 7.16 (m, 2H), 7.23 (m, 2H)).

実施例20 (3S) -3-{(S) -2-(2-メトキシベンジロキシカルボニルアミノ) -4-メチルバレリルアミノ} -2-テトラヒドロフラノール(表-1の化合物番号47)の製造

融点:36-38℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>):3308,1703,1657,1539.

NMR (CDC13, る):0.93 (m, 6H),1.51 (m, 1H),1.60-1.91 (m, 3H),2.30 (m, 0.6H),2
42 (m, 0.4H),3.15 (s, 0.4H),3.31 (d, J=3.0Hz,0.6H),3.83 (s, 3H),3.87 (m, 0.6H),3.91 (m, 0.4H),4.13 (m, 2H),4.32 (m, 1H),5.16 (s, 0.8H),5.18 (s, 1.2H),5
23 (m, 2H),6.65 (s, 0.4H),6.53 (d, J=7.5Hz,0.6H),6.91 (m, 2H),7.31 (m, 2H).

実施例21 (3S)-3-{(S)-2-(4-メトキシベンジロキシカルボニルアミノ)-4-メチルバレリルアミノ}-2-テトラヒドロフ

25 ラノール (表1の化合物番号49)の製造

融点:30-33℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3310, 1701, 1657, 1516.

NMR (CDC1; δ): 0. 92 (m, 6H), 1. 50 (m, 1H), 1. 59-1. 88 (m, 3H), 2. 29 (m, 0. 5H), 2. 42 (m, 0. 5H), 3. 01 (s, 0. 5H), 3. 20 (d, J)

= 3. 0Hz, 0. 5H), 3. 80 (s, 3H), 3. 88 (ddd, J=7. 8Hz, 7. 8Hz, 7. 8Hz, 0. 5H), 3. 96 (m, 0. 5H), 4. 11 (m, 2H), 4. 33 (m, 1H), 5. 03 (s, 2H), 5. 15 (m, 1H), 5. 27 (s, 0. 5H), 5. 3 (s, 0. 5H), 6. 22 (s, 0. 5H), 6. 66 (s, 0. 5H), 6. 87 (m, 2H), 7. 28 (m, 2H).

融点:150-153℃

15 IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3314, 1725, 1696, 1653, 1534.

NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0. 93 (m, 6H), 1. 65 (m, 3H), 1. 91 (m, 1H), 2. 32 (m, 0. 7H), 2. 42 (m, 0. 3H), 3. 08 (s, 0. 3H), 3. 28 (d, J=3Hz,

- 20 0. 7 H), 3. 8 6 (ddd, J=7. 8 Hz, 7. 8 Hz, 7. 8 Hz, 7. 8 Hz, 0. 7 H), 4. 01 (m, 0. 3 H), 4. 08-4. 24 (m, 3 H), 4. 32-4. 52 (m, 3 H), 5. 27 (m, 2 H), 6. 21 (s, 0. 3 H), 6. 38 (s, 0. 7 H), 7. 31 (m, 2 H), 7. 40 (m, 2 H), 7. 56 (dd, J=7. 4 Hz, 2 H),
- 7.76 (d, J=7.4 Hz, 2 H).実施例23 (3S)-3-((S)-4-メチル-2-テトラヒドロフ

ルフリルオキシカルボニルアミノバレリルアミノ) -2-テトラヒドロフラノール (表-1の化合物番号52)の製造

融点:40-43℃

. 56 (s, 0. 5H).

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3308, 1705, 1659, 1543.

5 NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0. 94 (m, 6H), 1. 46-2. 0
7 (m, 8H), 2. 32 (m, 0. 5H), 2. 46 (m, 0. 5H)
, 3. 36 (s, 0. 5H), 3. 39 (s, 0. 5H), 3. 78-4
. 25 (m, 8H), 4. 29-4. 42 (m, 1H), 5. 28 (m, 1. 5H), 5. 40 (s, 0. 5H), 6. 34 (s, 0. 5H), 5

実施例24 (3S) -3- {(S) -4-メチル-2-(2-テトラヒドロピラニルメトキシカルボニルアミノ) バレリルアミノ} -2-テトラヒドロフラノール (表-1の化合物番号53) の製造

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3306, 1705, 1659, 1539.

- 15 NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0. 94 (m, 6H), 1. 30 (m, 1H), 1. 53 (m, 3H), 1. 68 (m, 4H), 1. 84 (m, 2H), 2. 32 (m, 0. 5H), 2. 47 (m, 0. 5H), 3. 44 (m, 1H), 3. 55 (m, 1H), 3. 65 (s, 0. 5H), 3. 74 (s, 0. 5H), 3. 98 (ddd, J=7. 8Hz, 7. 8Hz), 7. 8Hz, 7. 8Hz,
- 実施例25 (3S)-3-{(S)-4-メチル-2-(2-ピリジル 25 メトキシカルボニルアミノ) バレリルアミノ}-2-テトラヒドロフラノ -ル(表-1の化合物番号54)の製造

融点:54-56℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3306, 1711, 1657, 1541.

NMR (CDC1, , δ): 0.95 (m, 6H), 1.53 (m, 2H), 1.68 (m, 3H), 2.28 (m, 0.5H), 2.47 (m, 0.5H), 3.85 (ddd, J=8.1Hz, 8.1Hz, 8.1Hz, 8.1Hz, 8.1Hz, 0.5H), 3.97 (ddd, J=8.1Hz, 8.1Hz, 8.1Hz, 8.1Hz, 0.5H), 4.08-4.44 (m, 3H), 5.10-5.36 (m, 3H), 5.75 (s, 1H), 6.67 (s, 0.5H), 6.69 (s, 0.5H), 7.19-7.40 (m, 2H), 7.60 (d, J=3.9Hz, 0.5H).

実施例 26  $3-{(S)-4-x+n-2-(2-ピリジルxトキシカルボニルアミノ) バレリルアミノ} -2-テトラヒドロフラノール N-オキシド (表-1の化合物番号 57) の製造$ 

- NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0. 93 (m, 6H), 1. 50-1. 9 2 (m, 4H), 2. 10-2. 48 (m, 1H), 2. 86 (s, 0. 8H), 3. 30 (s, 0. 2H), 3. 84 (m, 1H), 4. 08 ( m, 1H), 4. 36 (m, 2H), 5. 10-5. 68 (m, 3H), 5. 99 (s, 0. 5H), 6. 12 (s, 0. 3H), 6. 30 (m,
- 20 0. 2H), 6. 82-7. 07 (m, 1H), 7. 35 (m, 3H), 8. 28 (d, J=8. 6Hz, 1H).

実施例27 (3S) - 3 - ((S) - 2 - シクロヘキシルオキシカルボニルアミノー <math>4 - x チルバレリルアミノ) -2 -テトラヒドロフラノール (表-1の化合物番号 60) の製造

25 融点: 28-30℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3310, 1696, 1657, 1539.

NMR (CDC13, 8): 0. 95 (m, 6H), 1. 29 (m, 2H), 1. 36 (m, 4H), 1. 53 (m, 2H), 1. 69 (m, 4H), 1. 85 (m, 2H), 2. 36 (m, 0. 5H), 2. 48 (m, 0. 5H), 2. 85 (s, 0. 5H), 3. 06 (s, 0. 5H), 3. 89 (ddd, J=7. 8Hz, 7. 8Hz, 7. 8Hz, 0. 5H), 4. 02 (m, 0. 5H), 4. 14 (m, 2H), 4. 36 (m, 1H), 4. 63 (m, 1H), 4. 99 (m, 1H), 5. 26 (m, 0. 5H), 5. 32 (m, 0. 5H), 6. 22 (s, 0. 5H), 6. 47 (s, 0. 5H).

10 実施例28 (3S)-3-((S)-4-メチル-2-フェノキシカル ボニルアミノバレリルアミノ)-2-テトラヒドロフラノール (表-1の 化合物番号61)の製造

融点:68-70℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3308, 1723, 1659, 1539.

- NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0. 98 (m, 6H), 1. 52 (m, 1H), 1. 58-1. 86 (m, 3H), 2. 30-2. 52 (m, 1H), 2. 98 (s, 0. 6H), 3. 23 (s, 0. 4H), 3. 89 (ddd, J=7. 8Hz, 7. 8Hz, 7. 8Hz, 0. 6H), 4. 0 (ddd, J=7. 8Hz, 7. 8Hz, 7. 8Hz, 0. 4H), 4. 0. 09-4. 27 (m, 2H), 4. 38 (m, 1H), 5. 27 (d, J=2. 7Hz, 0. 4H). 5. 33 (dd, J=3. 6Hz, 3. 6Hz, 0. 6H), 5. 60 (s, 1H), 6. 10 (s, 0. 4H), 6. 24 (s, 0. 6H), 7. 12 (m, 2H), 7. 20 (m, 1H), 7. 35 (m, 2H).
- 25 実施例29 (3S)-3-((S)-4-メチル-2-フェニルウレイ ドバレリルアミノ)-2-テトラヒドロフラノール(表-1の化合物番号

63)の製造

融点:181-182℃

IR (KBr,  $cm^{-1}$ ): 3291, 1638, 1555.

NMR (CDC1<sub>2</sub>, δ): 0. 96 (m, 6H), 1. 50 (m, 2 5 H), 1. 67 (m, 1H), 1. 86 (m, 1H), 2. 26 (m, 0 . 5H), 2. 41 (m, 0. 5H), 2. 88 (s, 0. 5H), 3.

40 (s, 0, 5H), 3.82 (ddd, J=7.8Hz, 7.8Hz

, 7. 8 Hz, 0. 5 H), 4. 0 7 (m, 1. 5 H), 4. 2 9 (m,

2H), 5. 20 (s, 0. 5H), 5. 26 (d, J=4. 5Hz, 0

10 . 5 H), 5. 9 8 (m, 1 H), 7. 0 2 (m, 1 H), 7. 2 4 (m, 5 H), 7. 7 3 (s, 0. 5 H), 7. 9 1 (s, 0. 5 H).

実施例 30 (3S) -3- {(S) -2-(3, 3-ジメチルプチリルアミノ) -4-メチルバレリルアミノ} -2-テトラヒドロフラノール (表-1の化合物番号 73) の製造

15 融点:152-153℃

IR (KBr,  $cm^{-1}$ ): 3293, 1642, 1549.

NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0. 93 (m, 6H), 1. 02 (s, 9 H), 1. 49-1. 94 (m, 4H), 2. 07 (s, 1H), 2. 08 (s, 1H), 2. 32 (m, 0. 5H), 2. 45 (m, 0. 5H)

20, 3. 17 (d, J=3. 0Hz, 0. 5H), 3. 73 (d, J=3. 0Hz, 0. 5H), 3. 87 (ddd, J=7. 8Hz, 7. 8Hz, 7.

実施例31 (3S) -3-((S) -4-メチル-2-テトラデカノイ

ルアミノバレリルアミノ) - 2 - テトラヒドロフラノール (表 - 1 の化合物番号 7 8) の製造

融点:96-98℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3292, 1636, 1543.

- 5 NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0.88 (t, J=5.3Hz, 3H),
  0.94 (m, 6H), 1.25 (m, 22H), 1.51-1.94 (
  m, 4H), 2.20 (m, 2H), 2.31 (m, 0.5H), 2.4
  3 (m, 0.5H), 3.10 (d, J=2.7Hz, 0.5H), 3.
  65 (d, J=2.7Hz, 0.5H), 3.87 (ddd, J=7.8)
- 10 Hz, 7. 8Hz, 7. 8Hz, 0. 5H), 4. 00 (ddd, J=7. 8Hz, 7. 8Hz, 0. 5H), 4. 11 (m, 1H), 4. 26-4. 55 (m, 2H), 5. 27 (d, J=2. 7Hz, 0. 5H), 5. 31 (dd, J=4. 1Hz, 4. 1Hz, 0. 5H), 5. 97 (s, 1H), 6. 52 (s, 0. 5H), 6. 62 (s, 0.

15 5 H).

実施例32 (3S)-3-{(S)-4-メチル-2-(3-フェニル プロピオニルアミノ) バレリルアミノ}-2-テトラヒドロフラノール( 表-1の化合物番号83)の製造

融点:60-62℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3291, 1644, 1549.

NMR (CDC1<sub>2</sub>, δ): 0.89 (m, 6H), 1.81 (m, 1H), 1.44-1.62 (m, 3H), 2.28-2.46 (m, 1H), 2.50 (m, 2H), 2.77 (s, 0.6H), 2.93 (m, 2H), 3.08 (s, 0.4H), 3.87 (ddd, J=7.8Hz, 7.8Hz, 7.8Hz, 0.6H), 4.05 (ddd, J=7.8Hz, 7.8Hz, 7.8Hz, 0.4H), 4.12 (m, 1H), 4

- . 24-4. 48 (m, 2H), 5. 24 (s, 0.4H), 5. 29 (m, 0.6H), 5. 79 (m, 1H), 6. 28 (d, J=7.5Hz, 0.4H), 6. 45 (d, J=7.5Hz, 0.6H), 7. 23 (m, 5H).
- 5 実施例33 (3S)-3-{(S)-4-メチル-2-(1-ナフチル アセチルアミノ) バレリルアミノ}-2-テトラヒドロフラノール(表-1の化合物番号85)の製造

融点:164-167℃

IR  $(KBr, cm^{-1}): 3279, 1638.$ 

- NMR (CDC1; +DMSO-d6,  $\delta$ ): 0. 76 (d, J=6. 10 0 H z, 3 H), 0.78 (d, J = 5.8H z, 3 H), 1.35 (m , 2H), 1. 48 (m, 1H), 1. 72 (m, 1H), 2. 19 (m , 0. 7 H), 2. 31 (m, 0. 3 H), 3. 78 (ddd, J=8. 0 Hz, 8. 0 Hz, 8. 0 Hz, 0. 7 H), 3. 85 (ddd, J =8. 0 Hz, 8. 0 Hz, 8. 0 Hz, 0. 3 H), 3. 97-4. 09 15 (m, 3H), 4, 20 (m, 1H), 4, 41 (m, 1H), 5, 09 (d, J=4.0Hz, 0.3H), 5.15(d, J=3.7Hz, 0)3H), 5. 22 (dd, J=4, 4Hz, 4. 4Hz, 0. 7H), 5. 38 (d, J=4. 3Hz, 0. 7H), 6. 42 (d, J=7. 8Hz, 0. 7H), 6. 56 (d, J=9. 0Hz, 0. 3H), 6. 7 20 1 (d, J=7, 4Hz, 0, 7H), 6, 97 (d, J=7, 2Hz, 0.3H), 7.42-7.53 (m, 4H), 7.55-7.88 (m , 2H), 7.98(d, J=7.4Hz, 1H).

融点:30℃

IR  $(KBr, cm^{-1}): 3297, 1653.$ 

NMR (CDC1<sub>8</sub>,  $\delta$ ): 0. 92 (d, J=6. 0Hz, 3H),

0. 92 (d, J = 5. 7 Hz, 3 H), 1. 55 - 1. 70 (m, 2 H

5 ), 1. 84 (m, 2H), 2. 32 (m, 0. 6H), 2. 45 (m,

0. 4H), 3. 87 (ddd, J=7. 8Hz, 7. 8Hz, 7. 8H

z, 0. 6H), 4. 01 (ddd, J=7. 8Hz, 7. 8Hz, 7.

8 Hz, 0. 4 H), 4. 11 (m, 1 H), 4. 33 (m, 1 H), 4

. 51 (s, 0.8H), 4.52 (s, 1.2H), 4.55 (m, 1

10 H), 5. 28 (s, 0. 4H), 5. 33 (d, J = 4. 5Hz, 0.

6H), 6.63 (d, J=7.5Hz, 0.4H), 6.68 (d, J

 $= 8.1 \,\mathrm{Hz}$ , 0.6H), 6.93 (m, 2H), 7.03 (m, 2H)

), 7. 31 (m, 2H).

実施例35 (3S)-3-{(S)-2-(2-クロロフェノキシアセ 15 チルアミノ)-4-メチルバレリルアミノ}-2-テトラヒドロフラノー ル (表-1の化合物番号94)の製造

融点:49-52℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3302, 3074, 1655, 1537.

NMR (CDC1,  $\delta$ ): 0. 94 (m, 6H), 1. 60-1. 9

20 1 (m, 4H), 2. 31 (m, 0. 7H), 2. 45 (m, 0. 3H)

, 3. 27 (d, J=2. 7Hz, 0. 3H), 3. 72 (d, J=2.

 $7 \, \text{Hz}$ , 0.  $7 \, \text{H}$ ), 3.  $8 \, 7 \, (\text{ddd}$ , J = 7.  $8 \, \text{Hz}$ , 7.  $8 \, \text{Hz}$ ,

7. 8 Hz, 0. 7 H), 4. 06 (ddd, J = 7. 8 Hz, 7. 8 H

z, 7.8 Hz, 0.3 H), 4.11 (m, 1 H), 4.40 (m, 1

25 H), 4. 52 (m, 1H), 4. 52 (s, 0. 6H), 4. 57 (s

, 1. 4 H), 5. 2 9 (s, 0. 3 H), 5. 3 3 (dd, J = 3. 6

Hz, 3. 6Hz, 0. 7H), 6. 49 (s, 0. 3H), 6. 64 (s, 0. 7H), 6. 90 (m, 1H), 7. 02 (m, 1H), 7. 2 6 (m, 2H), 7. 41 (m, 1H).

実施例36 (3S) -3- {(S) -2-(4-クロロフェノキシアセチルアミノ) -4-メチルバレリルアミノ} -2-テトラヒドロフラノール(表-1の化合物番号96)の製造

融点:53-55℃

IR (KBr,  $cm^{-1}$ ): 3301, 1653, 1541.

NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0. 94 (m, 6H), 1. 69-1. 8 8 (m, 4H), 2. 32 (m, 0. 5H), 2. 58 (m, 0. 5H) 10 , 2. 91 (d, J=2. 8 Hz, 0. 5 H), 3. 28 (d, J=3. 0 Hz, 0.5 H), 3.88 (ddd, J=7.8 Hz, 7.8 Hz, 7. 8Hz, 0. 5H), 4. 06 (ddd, J=7. 8Hz, 7. 8Hz, 7.8 Hz, 0.5 H), 4.12 (m, 1 H), 4.34 (m, 1 15 H), 4, 47 (s, 1H), 4, 49 (s, 1H), 4, 53 (m, 1 H), 5. 28 (d, J = 2. 6 Hz, 0. 5 H), 5. 33 (dd, J= 4.5 Hz, 4.5 Hz, 0.5 H), 6.29 (s, 0.5 H), 6. 47 (s, 0. 5H), 6. 88 (m, 3H), 7. 27 (m, 2H). 実施例37 (3S)-3-((S)-4-メチル-2-フェニルチオア セチルアミノバレリルアミノ) -2-テトラヒドロフラノール(表-1の 20 化合物番号110)の製造

融点:45-47℃

IR (KBr,  $cm^{-1}$ ): 3287, 1645, 1551.

NMR (CDC1, δ): 0.81 (m, 6H), 1.35 (m, 1 25 H), 1.52 (m, 2H), 1.70 (m, 1H), 2.25 (m, 0 .5H), 2.39 (m, 0.5H), 3.23 (s, 0.5H), 3.

66 (m, 2.5H), 3.85 (ddd, J=7.8Hz, 7.8Hz, 7.8Hz, 7.8Hz, 7.8Hz, 0.5H), 3.96 (ddd, J=7.8Hz, 7.8Hz, 7.8Hz, 7.8Hz, 0.5H), 4.09 (m, 1H), 4.40-4.42 (m, 2H), 5.23 (d, J=2.3Hz, 0.5H), 5.28 (dd, J=3.9Hz, 3.9Hz, 0.5H), 6.39 (s, 0.5H), 6.53 (s, 0.5H), 7.10 (m, 1H), 7.21 (m, 1H), 7.29 (m, 3H), 7.30 (s, 1H).

実施例 38  $(3S) - 3 - {(S) - 4 - メチル - 2 - (3 - 7 + 7)$  スルホニルプロピオニルアミノ) バレリルアミノ} - 2 - テトラヒドロフ

10 ラノール (表-1の化合物番号111) の製造

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3301, 1649, 1547.

NMR (CDC1:,  $\delta$ ): 0. 93 (m, 6H), 1. 48-1. 74 (m, 5H), 1. 80-1. 92 (m, 1H), 2. 30 (m, 0.

5H), 2. 43 (m, 0. 5H), 2. 72 (m, 2H), 3. 41 (

- m, 1 H), 3. 5 2 (m, 1 H), 3. 8 6 (ddd, J = 8. 1 Hz, 8. 1 Hz, 0. 5 H), 4. 0 2 (m, 0. 5 H), 4. 0 9 (m, 2 H), 4. 28-4. 48 (m, 2 H), 5. 29 (s.
  - 0.5H), 5.33 (dd, J=4.2Hz, 4.2Hz, 0.5H)
  - , 6. 27 (s, 1H), 6. 46 (s, 0. 5H), 6. 58 (s, 0
- 20 . 5 H), 7. 5 9 (m, 2 H), 7. 6 9 (m, 1 H), 7. 9 3 (d d, J=7. 2 Hz, 5. 4 Hz, 2 H).

実施例39 (3S) - 3 - ((S) - 2 - ベンゾイルアミノー 4 - メチルバレリルアミノ) - 2 - テトラヒドロフラノール (表 - 1 の化合物番号 1 1 2) の製造

25 融点: 154-156℃ IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3300, 1665, 1636. NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0. 98 (d, J=5. 5Hz, 6H),

- 1. 71 (m, 3H), 1. 87 (m, 1H), 2. 31 (m, 0. 7H)
- ), 2. 42 (m, 0. 3H), 3. 16 (s, 0. 3H), 3. 60 (
- s, 0, 7H), 3, 87 (ddd, J=8, 2Hz, 8, 2Hz, 8.
- 5 2Hz, 0.7H), 4.03 (ddd, J=7.5Hz, 7.5Hz,
  - 7. 5 Hz, 0. 3 H), 4. 12 (ddd, J=8, 6 Hz, 8. 6 H
    - z, 3, 5 Hz, 1 H), 4, 3 6 (m, 1 H), 4, 6 8 (m, 1 H)
    - , 5. 30 (s, 0. 3H), 5. 35 (d, J=4. 7Hz, 0. 7H
    - ), 6.67-6.75 (m, 2H), 7.43 (m, 2H), 7.52
- 10 (m, 1 H), 7, 7 9 (m, 2 H).

実施例 40 (3S) -3- {(S) -2-(2-フルオロベンゾイルアミノ) -4-メチルバレリルアミノ} -2-テトラヒドロフラノール(表 -1 の化合物番号 1 1 3 ) の製造

融点:62-64℃

- 15 IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3306, 1644, 1534.

  - 9-2.01 (m, 4H), 2.40 (m, 1H), 3.82 (m, 1H

NMR (CDC1<sub>2</sub>,  $\delta$ ): 0, 80-1, 07 (m, 6H), 1, 5

- ), 3.97-4.20 (m, 1.6H), 4.24-4.45 (m, 1
- .4H), 4.68 (m, 1H), 5.31 (d, J=2.5Hz, 0.
- 20 6 H), 5. 35 (dd, J=4. 2 Hz, 4. 1 Hz, 0. 4 H), 6
  - . 87 (m, 1H), 7. 02-7. 20 (m, 2H), 7. 25 (m,
  - 1H), 7, 50 (m, 1H), 8, 00 (m, 1H).

  - ミノ) 4 メチルパレリルアミノ} 2 テトラヒドロフラノール(表
- 25 1の化合物番号 1 1 4 )の製造

融点:159-161℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3304, 3076, 1638, 1588, 1547.

NMR (CDC1,,  $\delta$ ): 0. 87-1. 07 (m, 6H), 1. 6 1-1. 98 (m, 4H), 2. 39 (m, 1H), 3. 39 (d, J= 2. 6Hz, 0. 5H), 3. 87 (m, 1H), 3. 98-4. 18 ( m, 1. 5H), 4. 35 (m, 1H), 4. 67 (m, 1H), 5. 3 1 (d, J=2. 6Hz, 0. 5H), 5. 35 (dd, J=4. 1Hz, 4. 1Hz, 0. 5H), 6. 71 (d, J=7. 6Hz, 0. 5H), 6. 76 (d, J=7. 6Hz, 0. 5H), 6. 90 (d, J=8.

2 H z, 0, 5 H), 6, 9 9 (d, J = 8, 2 H z, 0, 5 H), 7, 2 0 (d d d, J = 8, 2 H z, 8, 2 H z, 2, 7 H z, 1 H), 7, 4 0 (m, 1 H), 7, 4 3 - 7, 6 0 (m, 2 H).

実施例 42 (3S) -3- {(S) -2- (4- フルオロベンゾイルアミノ) -4- メチルバレリルアミノ} -2- テトラヒドロフラノール (表

15 - 1 の化合物番号 1 1 5 ) の製造

融点:151-153℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3422, 3301, 1640, 1545, 1503.

NMR (CDC1;, \delta): 0. 85-1. 17 (m, 6H), 1. 6

20 0-1. 97 (m, 4H), 2. 37 (m, 1H), 3. 79 (d, J=
2. 7Hz, 0. 55H), 3. 87 (m, 0. 55H), 4. 06 (m, 0. 45H), 4. 10 (m, 1H), 4. 27 (ddd, J=6. 8

Hz, 6. 8Hz, 2. 1Hz, 0. 45H), 4. 39 (m, 1H),
5. 31 (d, J=2. 7Hz, 0. 55H), 5. 35 (d, J=4.

25 1Hz, 4. 1Hz, 0. 45H), 6. 28 (d, J=8. 3Hz, 0.

45H), 6. 96 (d, J=8. 3Hz, 0. 55H), 7. 02-

7. 19 (m, 3H), 7. 75-7. 89 (m, 2H). 実施例43 (3S)-3-{(S)-2-(4-クロロベンゾイルアミ

ノ) -4-メチルバレリルアミノ} -2-テトラヒドロフラノール (表-

1の化合物番号121)の製造

5 融点:93-96℃

IR (KBr,  $cm^{-1}$ ): 3295, 1636.

NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0. 95 (d, J=6. 0Hz, 3H),

0. 97 (d, J = 5. 7Hz, 3H), 1. 73 (m, 3H), 1. 8

6 (m, 1 H), 2. 31 (m, 0. 7 H), 2. 42 (m, 0. 3 H)

10 , 3, 41 (s, 0, 3H), 3, 86 (s, 0, 7H), 3, 87 (d

dd, J = 8, 4Hz, 8, 4Hz, 8, 4Hz, 0, 7H), 4, 02

(ddd, J=7.8Hz, 7.8Hz, 7.8Hz, 0.3H), 4.

12 (m, 1H), 4. 35 (m, 1H), 4. 68 (m, 1H), 5.

30 (s, 0.3H), 5.35 (d, J=4.5Hz, 0.7H), 6

. 71 (d, J=8. 1 Hz, 0. 7 H), 6. 76 (d, J=6. 9 H

z, 0. 3 H), 6. 8 7 (d, J = 6. 4 H z, 0. 7 H), 6. 9 5

(d, J=8.1Hz, 0.3H), 7.39(dd, J=8.4Hz,

1. 8 Hz, 2 H), 7. 73 (dd, J=8. 4 Hz, 2. 1 Hz, 2 H).

20 実施例 4 4 (3 S) - 3 - {(S) - 4 - メチル-2 - (2 - メチルベンゾイルアミノ) バレリルアミノ} - 2 - テトラヒドロフラノール (表 - 1 の化合物番号 1 2 5) の製造

融点:73-74℃

IR (KBr,  $cm^{-1}$ ): 3293, 1638, 1541.

25 NMR (CD<sub>3</sub> OD,  $\delta$ ): 0. 98 (d, J=6.1Hz, 6H), 1. 50-1. 99 (m, 4H), 2. 30 (m, 1H), 2. 38 (s

25

, 1. 65H), 2. 39 (s. 1. 35H), 3. 85 (m, 0. 55 H), 3. 98-4. 17 (m, 1. 45H), 4. 23 (m, 1H), 4. 60 (m, 1H), 5. 16 (s, 0. 55H), 5. 25 (d, J = 4. 7Hz, 0. 45H), 7. 18-7. 29 (m, 2H), 7. 3 0-7. 42 (m, 2H).

実施例 4 5 (3 S) - 3 - {(S) - 4 - メチルー2 - (3 - メチルベンゾイルアミノ) バレリルアミノ} - 2 - テトラヒドロフラノール (表 - 1 の化合物番号 1 2 6) の製造

融点:85-87℃

- IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3299, 1638, 1586, 1541.

  NMR (CDC1;, δ): 0.83-1.07 (m, 6H), 1.6

  0-1.97 (m, 3H), 2.07 (m, 1H), 2.30 (m, 1H)

  ), 2.35 (s, 1.8H), 2.36 (s, 1.2H), 3.82 (

  m, 0.6H), 3.96-4.18 (m, 1.6H), 4.18-4.

  15 42 (m, 1.4H), 4.75 (m, 1H), 4.93 (m, 0.4H)

  ), 5.31 (d, J=2.9Hz, 0.6H), 5.35 (dd, J=4.4Hz, 4.3Hz, 0.4H), 7.01 (m, 1H), 7.14

  (m, 1H), 7.32-7.40 (m, 2H), 7.57-7.67 (m, 2H).
- 20 実施例 4 6 (3 S) 3 {(S) 4 メチル-2 (4 メチルベンゾイルアミノ) パレリルアミノ} 2 テトラヒドロフラノール (表 1 の化合物番号 1 2 7) の製造

融点:101-102℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3304, 1634, 1545, 1504. NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0. 87-1. 07 (m, 6H), 1. 6 0-1. 95 (m, 4H), 2. 37 (m, 1H), 2. 39 (s, 3H)

), 3. 45 (d, J=2. 9 Hz, 0. 6 H), 3. 90 (m, 0. 4 H), 3. 97-4. 19 (m, 2 H), 4. 38 (m, 1 H), 4. 7 1 (m, 1 H), 5. 30 (d, J=2. 9 Hz, 0. 6 H), 5. 35 (dd, J=6. 7 Hz, 6. 7 Hz, 0. 6 H), 6. 74 (d, J=8. 5 Hz, 0. 4 H), 6. 80 (d, J=8. 5 Hz, 1 H), 6. 89 (d, J=6. 7 Hz, 0. 6 H), 7. 22 (d, J=8. 2 Hz, 2 H), 7. 68 (d, J=8. 2 Hz, 2 H).

実施例 47  $(3S) - 3 - \{(S) - 2 - (2, 6 - ジメチルベンゾイルアミノ) - 4 - メチルバレリルアミノ} - 2 - テトラヒドロフラノール$ 

10 (表-1の化合物番号129)の製造

融点:89-91℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3389, 1638, 1539.

NMR (CDC1; , δ): 0. 83-1. 10 (m, 6H), 1. 5 8-1. 99 (m, 4H), 2. 25 (s, 3H), 2. 27 (s, 3H) 15 ), 2. 32 (m, 1H), 3. 65-3. 93 (m, 1. 55H), 4 . 07 (m, 1H), 4. 22-4. 45 (m, 1. 45H), 4. 70 (m, 1H), 5. 25 (d, J=3. 1Hz, 0. 55H), 5. 31 (dd, J=4. 3Hz, 4. 2Hz, 0. 45H), 6. 36 (d, J=8. 2Hz, 1H), 6. 85-7. 07 (m, 3H), 7. 14 (d) 20 d, J=7. 8Hz, 7. 3Hz, 1H).

実施例 48  $(3S) - 3 - \{(S) - 2 - (3, 4 - ジメチルベンゾイルアミノ) - 4 - メチルバレリルアミノ} - 2 - テトラヒドロフラノール (表 - 1 の化合物番号 <math>130$ ) の製造

融点:92-94℃

25 IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3299, 1636, 1541. NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0.83-1.10 (m, 6H), 1.5

- 7-1. 99 (m, 4H), 2. 28 (s. 3H), 2. 29 (s. 3H), 2. 34 (m, 1H), 3. 57 (s. 0. 5H), 3. 86 (m, 0. 5H), 3. 97-4. 20 (m, 1. 5H), 4. 21-4. 45 (m, 1. 5H), 4. 70 (m, 1H), 5. 31 (s. 0. 5H),
- 5 5. 35 (d, J=2. 1 Hz, 0. 5 H), 6. 74 (d, J=8. 3 Hz, 0. 5 H), 6. 80 (d, J=8. 2 Hz, 0. 5 H), 6. 8 5 (d, J=8. 5 Hz, 0. 5 H), 6. 93 (d, J=7. 1 Hz, 0. 5 H), 7. 17 (d, J=7. 8 Hz, 1 H), 7. 43-7. 6 0 (m, 2 H).
- 10 実施例49 (3S) -3-{(S)-4-メチル-2-(2, 4, 6-トリメチルベンゾイルアミノ) バレリルアミノ} -2-テトラヒドロフラ ノール (表-1の化合物番号131) の製造

融点:150-152℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3295, 1638, 1522.

- NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0.87-1.07 (m, 6H), 1.5 8-1.97 (m, 4H), 2.18-2.35 (m, 9H), 2.36 (m, 1H), 3.09 (s, 0.45H), 3.48 (s, 0.55H), 3.85 (m, 0.55H), 3.97-4.20 (m, 1.45H), 4.35 (m, 1H), 4.65 (m, 1H), 5.29 (d, J=20 5Hz, 0.45H), 5.34 (dd, J=4.1Hz, 3.8H)
  - z, 0. 55H), 6. 08 (d, J=5. 2Hz, 1H), 6. 75 (m, 1H), 6. 83 (s, 2H).

実施例50 (3S) -3- ((S) -2-(4-エチルベンゾイルアミ -2-テトラヒドロフラノール (表-

25 1の化合物番号134)の製造

融点:98-99℃

10

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3304, 1672, 1634, 1545, 1505.

NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0. 83-1. 05 (m, 6H), 1. 2 3 (t, J=7. 6Hz, 3H), 1. 60-1. 99 (m, 4H), 2 . 38 (m, 1H), 2. 68 (q, J=7. 6Hz, 2H), 3. 34 (s, 0. 4H), 3. 87 (m, 1H), 4. 00-4. 20 (m, 1 . 6H), 4. 35 (m, 1H), 4. 68 (m, 1H), 5. 30 (s , 0. 6H), 5. 34 (d, J=3. 7Hz, 0. 4H), 6. 65-6. 90 (m, 2H), 7. 21-7. 27 (m, 2H), 7. 69-7 . 74 (m, 2H).

実施例 51 (3S) -3- {(S) -4-メチル-2-(4-トリフル オロメチルベンゾイルアミノ) バレリルアミノ} -2-テトラヒドロフラノール (表-1の化合物番号 137) の製造

融点:135-136℃

- IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3 3 1 0, 1 6 4 0, 1 5 4 8, 1 5 0 8.

  NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0. 8 7 1. 0 7 (m, 6 H), 1. 6

  1 1. 9 7 (m, 4 H), 2. 3 7 (m, 1 H), 3. 4 3 (s, 0.

  4 H), 3. 8 2 4. 0 8 (m, 1. 6 H), 4. 1 7 (m, 1 H),

  4. 2 9 (m, 1 H), 4. 7 0 (m, 1 H), 5. 3 1 (d, J = 2.

  20 6 H z, 0. 4 H), 5. 3 6 (d, J = 4. 2 H z, 4. 2 H z, 0.

  6 H), 6. 7 1 (d, J = 7. 9 H z, 0. 6 H), 6. 7 3 (d, J = 7. 9 H z, 0. 4 H), 7. 0 3 (d, J = 8. 3 H z, 0. 6 H)

  7. 1 4 (d, J = 8. 3 H z, 0. 4 H), 7. 6 1 7. 8 6 (m, 2 H), 7. 8 7 7. 9 3 (m, 2 H).
  - 25 実施例  $5 \ 2 \ (3 \ S) 3 \{(S) 2 (2 メトキシベンゾイルア$  $ミノ) - 4 - メチルバレリルアミノ<math>\} - 2 - テトラヒドロフラノール(表$

- 1 の化合物番号 1 3 8 ) の製造

融点:65-66℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3376, 1640, 1601, 1532.

NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0.83-1.05 (m, 6H), 1.6

 $5 \quad 0-1.95 \text{ (m, 4H)}, 2.31 \text{ (m, 1H)}, 3.85 \text{ (m, 0.}$ 

 $6 \, H)$  , 3.  $9 \, 8$  (s,  $3 \, H$ ), 4.  $0 \, 0 - 4$ .  $2 \, 0$  (m, 1.  $6 \, H$ ),

4. 24-4. 45 (m, 1. 4H), 4. 69 (m, 1H), 5. 00

(m, 0.4H), 5.34 (m, 1H), 6.93-7.17 (m, 2

. 4H), 7. 22 (m, 0. 6H), 7. 50 (m, 1H), 8. 15

10 (m, 1 H), 8. 30 (m, 1 H).

- 1の化合物番号140)の製造

融点:85-88℃

15 IR (KBr,  $cm^{-1}$ ): 3295, 1632.

NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0. 95 (d, J = 6. 0 Hz, 3 H).

0. 96 (d, J = 4. 8 Hz, 3 H), 1. 72 (m, 3 H), 1. 8

6 (m, 1H), 2. 29 (m, 0. 5H), 2. 40 (m, 0. 5H)

, 3. 84 (s, 3H), 3. 86 (ddd, J=8. 1Hz, 8. 1H

20 z, 8. 1 Hz, 0. 5 H), 4. 0 1 (ddd, J = 8. 1 Hz, 8.

1 Hz, 8. 1 Hz, 0. 5 H), 4. 0 8 (m, 1 H), 4. 2 8 (m

. 0. 5 H), 4. 3 5 (m, 0. 5 H), 4. 6 8 (m, 1 H), 5.

 $3\ 0\ (s,\ 0.\ 5\ H)$  ,  $5.\ 3\ 4\ (d,\ J=4.\ 8\ Hz,\ 0.\ 5\ H)$  , 6

. 71 (d, J=8. 4 Hz, 0. 5 H), 6. 78 (d, J=8. 4 H

z, 0. 5 H), 6. 8 2 (d, J = 8. 1 Hz, 0. 5 H), 6. 9 1

(dd, J=9.0Hz, 2.4Hz, 2H), 6.94(d, J=8.

7 H z, 0, 5 H), 7, 7 6 (m, 2 H).

実施例 5.4 (3S)  $-3-\{(S)-2-(2,4-ジメトキシベンゾイルアミノ)-4-メチルバレリルアミノ}-2-テトラヒドロフラノール(表-1の化合物番号 <math>1.4.1$ )の製造

5 融点:65-67℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3382, 1638, 1604, 1534.

NMR (CDC1<sub>2</sub>, δ): 0.83-1.05 (m, 6H), 1.5

9-1.98 (m, 4H), 2.40 (m, 1H), 3.83 (m, 0.6H), 3.84 (s, 1.2H), 3.86 (s, 1.8H), 3.9

- 10 5 (s, 1.8 H), 3.97 (s, 1.2 H), 4.00-4.21 (m, 2 H), 4.35 (m, 1 H), 4.65 (m, 1 H), 4.80 (m, 0.4 H), 5.32 (d, J=3.2 Hz, 0.6 H), 5.35 (dd, J=4.6 Hz, 4.6 Hz, 0.5 H), 6.48 (s, 0.
- 4H), 6. 49 (s, 0. 6H), 6. 59 (m, 1H), 6. 99 ( d, J=8. 1Hz, 0. 6H), 7. 15 (d, J=6. 7Hz, 0. 4H), 8. 07-8. 22 (m, 2H).

20 融点:166-168℃

25

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3299, 3279, 1645, 1597, 1508.

NMR (DMSO-d6,  $\delta$ ): 0. 87 (d, J=6, 2Hz, 6H), 1. 38-1. 60 (m, 2H), 1. 60-1. 83 (m, 2H), 2. 15 (m, 1H), 3. 65 (m, 1H), 3. 71 (s, 2. 4)

H), 3, 72 (s, 3, 6H), 3, 93 (m, 1H), 4, 10 (m

- , 1 H), 4. 3 9 (m, 1 H), 5. 1 4 (m, 1 H), 6. 5 5 (m, 1 H), 6. 5 8 6. 7 0 (m, 2 H), 7. 1 8 (d, J = 5. 7 Hz, 1 H), 7. 2 9 (m, 1 H), 8. 3 3 (d, J = 8. 4 Hz, 1 H).
- 5 実施例56 (3S) -3-{(S) -2-(3,5-ジメトキシベンゾイルアミノ) -4-メチルバレリルアミノ} -2-テトラヒドロフラノール(表-1の化合物番号144)の製造

融点:88-90℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3407, 1639, 1595, 1539.

- NMR (CDC1:,  $\delta$ ): 0.83-1.05 (m, 6H), 1.6 0-1.98 (m, 4H), 2.40 (m, 1H), 3.41 (s, 0.6H), 3.70-3.93 (m, 0.8H), 3.79 (s, 6H), 3.95-4.08 (m, 0.6H), 4.10 (m, 1H), 4.25 (m, 1H), 4.65 (m, 1H), 5.30 (d, J=2.2Hz,
- 15 0. 6H), 5. 34 (m, 0. 4H), 6. 58 (dd, J=1. 9H z, 1. 9Hz, 1H), 6. 67-6. 87 (m, 2H), 6. 87-6. 97 (m, 2H).

実施例 5.7 (3S) -3- {(S) -2-(4-エトキシベンゾイルアミノ) -4-メチルバレリルアミノ} -2-テトラヒドロフラノール(表

20 - 1 の化合物番号 1 4 8 ) の製造

融点:84-85℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3299, 1634, 1609, 1547, 1504.

NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0.83-1.07 (m, 6H), 1.4 25 3 (t, J=7.0Hz, 3H), 1.60-1.99 (m, 4H), 2 .38 (m, 1H), 3.82 (m, 1H), 3.92-4.20 (m,

3. 5 H), 4. 5 5 (s, 0. 5 H), 4. 6 9 (m, 1 H), 5. 3 1 (d, J=2. 8 Hz, 0. 5 H), 5. 3 5 (dd, J=4. 3 Hz, 4. 1 Hz, 0. 5 H), 6. 8 0 (d, J=8. 3 Hz, 0. 5 H), 6. 8 4-7. 0 0 (m, 3 H), 7. 1 4 (d, J=7. 0 Hz, 0. 5 H), 7. 7 6 (d, J=8. 7 Hz, 2 H).

実施例 5 8 (3 S) - 3 - ((S) - 4 - メチル-2 - (3, 4 - メチレンジオキシベンゾイルアミノ) バレリルアミノ) - 2 - テトラヒドロフラノール (表-1の化合物番号 15 2) の製造

融点:94-96℃

- IR (KBr,  $cm^{-1}$ ): 3410, 3111, 1753, 1659. 10 NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0. 95 (d, J=6. 0Hz, 3H), 0. 96 (d, J = 5. 1 Hz, 3 H), 1. 69-1. 81 (m, 3 H ), 1. 86 (m, 1H), 2. 30 (m, 0. 5H), 2. 41 (m, 0.5H), 3.89 (ddd, J=8.1Hz, 8.1Hz, 8.1Hz, 0. 5 H), 4. 0 5 (d d d, J = 7. 6 H z, 7. 6 H z, 7. 15 6 Hz, 0. 5 H), 4. 11 (m, 1 H), 4. 30 (m, 0. 5 H) , 4, 36 (m, 0, 5H), 4, 64 (m, 1H), 5, 30 (s, 0 .5H), 5.32 (d, J=4.6Hz, 0.5Hz), 6.02 (s , 2H), 6.61-6.80 (m, 2H), 6.82 (d, J=7.8Hz, 1H), 7, 28 (dd, J=2, 7Hz, 2, 7Hz, 1H), 20 7. 33 (ddd, J = 8. 0 Hz, 2. 0 Hz, 2. 0 Hz, 1 H). 実施例59 ルアミノ)バレリルアミノト‐2-テトラヒドロフラノール(表-1の化 合物番号156)の製造
- 25 融点:85-86℃ IR(KBr, cm<sup>-1</sup>):3293,1638,1535.

NMR (CDC1;, δ): 0. 83-1. 05 (m, 6H), 1. 5 9-1. 99 (m, 4H), 2. 38 (m, 1H), 3. 47 (s, 0. 45H), 3. 88 (m, 1H), 3. 94-4. 20 (m, 1. 55H), 4. 38 (m, 1H), 4. 80 (m, 1H), 5. 29 (d, J= 2. 9Hz, 0. 55H), 5. 35 (dd, J=4. 4Hz, 3. 9H), 6. 45H), 6. 64 (d, J=8. 2Hz, 0. 55H), 6. 73 (d, J=8. 1Hz, 0. 45H), 6. 89 (m, 1H), 7. 44 (m, 1H), 7. 47-7. 68 (m, 3H), 7. 80-7. 9 7 (m, 2H), 8. 25 (m, 1H).

10 実施例 6 0 (3 S) - 3 - {(S) - 4 - メチル-2 - (2 - ナフトイルアミノ) バレリルアミノ} - 2 - テトラヒドロフラノール (表 - 1 の化合物番号 1 5 7) の製造

融点:98-100℃

物番号161)の製造

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>):3293,1640,1539,1512.

NMR (CDCl<sub>3</sub>, δ):0.83-1.13 (m, 6H),1.6
0-1.99 (m, 4H),2.36 (m, 1H),3.53 (s,0.3H),3.85 (m,0.7H),3.99-4.21 (m,2H),
4.40 (m,1H),4.80 (m,1H),5.34 (dd,J=4.4Lz,4.3Hz,0.3H),5.38 (d,J=2.7Hz,0.7H),6.88 (d,J=8.5Hz,0.7H),6.96 (d,J=7.2Hz,0.3H),7.04 (d,J=8.3Hz,0.7H),7.12 (d,J=8.2Hz,0.3H),7.43-7.64 (m,2H),7.79-7.97 (m,4H),8.32 (s,1H).

実施例61 (3S)-3-{(S)-2-(2-フロイルアミノ)-4.25 -メチルバレリルアミノ}-2-テトラヒドロフラノール (表-1の化合

融点:92-95℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3420, 3300, 1645, 1595, 1529.

NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0.85-1.05 (m, 6H), 1.5 8-2.00 (m, 4H), 2.25-2.55 (m, 1H), 3.52 (d, J=2.7Hz, 0.55H), 3.87 (dt, J=7.8Hz , 7.8Hz, 0.55H), 3.95-4.17 (m, 1.9H), 4 .27-4.45 (m, 1H), 4.45-4.73 (m, 1H), 5.

31 (d, J=2.7Hz, 0.55H), 5.35 (dd, J=4.0Hz, 4.0Hz, 0.45H), 6.51 (dd, J=3.1Hz, 1)

10 Hz, 4. 0 Hz, 0. 45 H), 6. 51 (dd, J=3. 1 Hz, 1 . 4 Hz, 1 H), 6. 77 (d, J=7. 7 Hz, 1 H), 6. 80 -6. 93 (m, 1 H), 7. 14 (dd, J=3. 1 Hz, 1. 9 Hz,

1 H), 7. 46 (dd, J = 1. 9 Hz, 1. 4 Hz, 1 H).

実施例  $6\ 2$  ( $3\ S$ )  $-3\ -$  {(S)  $-2\ -$  ( $3\ -$  エチルー $1\ -$  メチルー  $5\ -$  ピラゾール) カルボニルアミノー $4\ -$  メチルバレリルアミノ}  $-2\ -$ 

テトラヒドロフラノール(表-1の化合物番号170)の製造

融点:89-91℃

IR (KBr,  $cm^{-1}$ ): 3301, 1643.

NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0. 97 (d, J=5. 0Hz, 6H),

- 20 1. 23 (t, J=7. 7Hz, 2. 1H), 1. 23 (t, J=7. 6 Hz, 0. 9H), 1. 60-1. 90 (m, 4H), 2. 34 (m, 0 . 7H), 2. 56 (m, 0. 3H), 2. 62 (q, J=7. 6Hz,
  - 2H), 3.89 (ddd, J=7.8Hz, 7.8Hz, 7.8Hz,
  - 1H), 4. 01-4. 17 (m, 2H), 4. 08 (s, 0. 9H),
- 25 4. 08 (s, 2. 1H), 4. 35 (m, 1H), 4. 58 (m, 1H), 5. 29 (s, 0. 3H), 5. 35 (d, J=3. 9Hz, 0. 7

H), 6. 39 (s, 1H), 6. 44 (d, J = 6. 8Hz, 0. 3H), 6. 55 (d, J = 8. 4Hz, 0. 7H), 6. 60 (d, J = 8. 4Hz, 1H).

実施例63 (3S)-3-{(S)-2-(2-クロマンカルボニルア 5 ミノ-4-メチルバレリルアミノ}-2-テトラヒドロフラノール(表-1の化合物番号175)の製造

融点:84-85℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3299, 1786, 1532.

NMR (CDC1<sub>2</sub>, δ): 0. 78-0. 93 (m, 3H), 0. 9

5-1. 05 (m, 3H), 1. 35-2. 07 (m, 5H), 2. 20

-2. 54 (m, 2H), 2. 70-3. 00 (m, 2H), 3. 80
4. 20 (m, 2H), 4. 24-4. 60 (m, 3H), 5. 15 (m, 1H), 5. 31 (m, 1H), 6. 40 (m, 1H), 6. 65 (m, 1H), 6. 83-6. 97 (m, 2H), 6. 98-7. 20 (m,

実施例 64 (3S) - 3 - ((S) - 2 - シンナモイルアミノー <math>4 - 3 チルバレリルアミノ) -2 -テトラヒドロフラノール (表 -1 の化合物番号 182) の製造

融点:102-104℃

2H).

15

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3293, 1651, 1624, 1543.

NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0.96 (m, 6H), 1.63-1.9

2 (m, 4H), 2.32 (m, 0.5H), 2.47 (m, 0.5H),

3.35 (d, J=2.7Hz, 0.5H), 3.43 (d, J=2.7Hz, 0.5H), 3.43 (d, J=2.7Hz, 0.5H), 4.34 (m, 1H), 4.02-4.18 (m, 2H), 4.34 (m, 1H), 4.62 (m, 1H), 5.31 (s, 0.5H), 5.35 (m, 0.5H), 6.43 (d, J=15.0H)

z, 1 H), 6. 4 4 (m, 1 H), 6. 9 0 (m, 1 H), 7. 3 2 (m, 2 H), 7. 5 1 (m, 2 H), 7. 6 2 (m, 1 H).

実施例 65  $(3S) - 3 - {(S) - 2 - (4 - メトキシシンナモイル アミノ) - 4 - メチルバレリルアミノ} - 2 - テトラヒドロフラノール ($ 

5 表-1の化合物番号187)の製造

融点:101-103℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3283, 1651, 1602, 1543, 1512.

NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0. 85-1. 05 (m, 6H), 1. 6

10 0-1. 99 (m, 4H), 2. 30 (m, 1H), 3. 77 (s, 1.

5H), 3. 79 (s, 1. 5H), 3. 82 (m, 0. 5H), 4. 1

0 (m, 1H), 4. 30 (m, 0. 5H), 4. 41 (m, 1H), 4

. 72 (m, 1H), 5. 35 (m, 1H), 6. 38 (d, J=15.

6Hz, 0. 5H), 6. 41 (d, J=15. 6Hz, 0. 5H), 6

15 . 65-6. 85 (m, 2H), 6. 90 (d, J=8. 5Hz, 0. 5

H), 7. 15 (d, J=8. 5Hz, 0. 5H), 7. 20 (d, J=8. 5Hz, 0. 5H), 7. 15 (d, J=8. 5Hz, 0. 5H), 7. 20 (d, J=8. 5Hz, 0. 5H), 7. 43 (dd, J=8. 8Hz, 3. 1Hz), 2H), 7. 49 (d, J=8. 5Hz, 0. 5H), 7. 58 (d, J=15. 6Hz, 0. 5H), 7. 59 (d, J=15. 6Hz, 0.

. 融点:156-158℃

5H).

20

25 IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3347, 3256, 1649, 1593, 1541.

NMR (DMSO-d6,  $\delta$ ): 0. 71 (d, J=6.5Hz, 3H), 0. 80 (d, J=6.6Hz, 3H), 1. 28 (m, 2H), 1. 45-1.68 (m, 2H), 1. 86 (m, 1H), 3. 60-3. 95 (m, 4H), 4. 98 (dd, J=4.4Hz, 4.1Hz, 1H), 6. 37 (d, J=4.1Hz, 1H), 7. 39 (dd, J=8.8Hz, 8.3Hz, 2H), 7. 75 (d, J=7.5Hz, 1H), 7. 81 (dd, J=8.8Hz, 5.3Hz, 2H), 8. 00 (d, J=9.0Hz, 1H).

実施例 6 7 (3 S) - 3 - {(S) - 2 - (2 - クロロフェニルスルホ 10 ニルアミノ) - 4 - メチルバレリルアミノ} - 2 - テトラヒドロフラノー ル (表-1の化合物番号 2 0 3) の製造

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3365, 1657, 1541.

実施例68 (3S)-3-{(S)-2-(4-クロロフェニルスルホ 25 ニルアミノ)-4-メチルバレリルアミノ}-2-テトラヒドロフラノー ル(表-1の化合物番号205)の製造

= 7.3 Hz, 1.1 Hz, 1 H).

融点:112-115℃

IR (KBr,  $cm^{-1}$ ): 3335, 3264, 1649.

NMR (CDC13,  $\delta$ ): 0. 76 (d, J=6, 3Hz, 0, 6H

- ), 0. 80 (d, J = 6. 3 Hz, 2. 4 H), 0. 87 (d, J = 6
- 5 . 9 Hz, 0. 6 H), 0. 8 9 (d, J = 6. 6 Hz, 2. 4 H), 1
  - . 48 (m, 3H), 1. 68 (m, 1H), 2. 11 (m, 0.8H)
  - , 2. 40 (m, 0. 2H), 3. 67 (ddd, J=6. 9Hz, 6.
  - 9 H z, 6, 9 H z, 1 H), 3, 8 5 (m, 0, 8 H), 3, 9 4 (m
  - , 0. 2H), 4. 05-4. 21 (m, 2H), 5. 18 (s. 0. 2
- 10 H), 5. 25 (d, J=4. 5 Hz, 0. 8 H), 5. 31 (d, J=
  - 9. 9 Hz, 0. 2 H), 5. 3 5 (d, J = 8, 4 Hz, 0. 8 H),
  - 5. 94 (d, J = 7. 8 Hz, 0. 2 H), 6. 23 (d, J = 7. 8
  - Hz, 0.8H), 7.48 (d, J=8, 4Hz, 2H), 7.80 (
  - d, J = 8. 4 Hz, 2 H).
- 15 実施例69 (3S)-3-{(S)-2-(4-プロモフェニルスルホニルアミノ)-4-メチルバレリルアミノ}-2-テトラヒドロフラノール(表-1の化合物番号208)の製造

融点:139-140℃

IR (KBr,  $cm^{-1}$ ): 3478, 3362, 3264, 1647,

20 1 5 7 6, 1 5 3 7.

NMR (DMSO-d6,  $\delta$ ): 0. 63-0. 90 (m, 6H), 1

- 15-1.42 (m, 2H), 1.42-1.66 (m, 2H), 1.
- 83 (m, 0, 65H), 2, 02 (m, 0, 35H), 3, 45-3.
- 92 (m, 4H), 4.80 (d, J=4.1Hz, 0.35H), 4.
- 25 96 (dd, J=4. 4Hz, 4. 4Hz, 0. 65H), 6. 10 (d
  - , J = 4. 1 Hz, 0. 35 H), 6. 36 (d, J = 4. 4 Hz, 0.

65H), 7. 60-7. 85 (m, 4. 65H), 7. 95-8. 15 (m, 1. 35H).

実施例70 (3S) -3- {(S) -4-メチル-2-(4-メチルフェニルスルホニルアミノ) バレリルアミノ} -2-テトラヒドロフラノー

5 ル (表-1の化合物番号211)の製造

融点:137-138℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3343, 3264, 1649, 1541. NMR (DMSO-d6,  $\delta$ ): 0. 66 (d, J=6. 5Hz, 0. 9H), 0. 74 (d, J=6. 7Hz, 3H), 0. 80 (d, J=6

10 . 7Hz, 2. 1H), 1. 10-1. 40 (m, 3H), 1. 53 (m, 1H), 1. 85 (m, 0. 3H), 1. 98 (m, 0. 7H), 2. 35 (s, 3H), 3. 51 (m, 0. 7H), 3. 58-3. 85 (m, 3. 3H), 4. 78 (d, J=4. 4Hz, 0. 7H), 4. 96 (m, 0. 3H), 6. 07 (d, J=4. 4Hz, 0. 7H), 6. 39 (d, J=3. 9Hz, 0. 3H), 7. 31 (d, J=7. 9Hz, 2)

H), 7. 61 (d, J=7. 9Hz, 2H), 7. 66 (d, J=6. 2Hz, 0. 3H), 7. 80 (m, 1H), 7. 92 (d, J=6. 4

実施例71 (3S)-3-{(S)-4-メチル-2-(2, 4, 6-20 トリメチルフェニルスルホニルアミノ) バレリルアミノ} -2-テトラヒドロフラノール (表-1の化合物番号215) の製造

融点:75-77℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3328, 1657, 1605, 1541. NMR (CDC1:,  $\delta$ ): 0. 67 (d, J=6. 3Hz, 1. 35 H), 0. 68 (d, J=6. 3Hz, 1. 65H), 0. 83 (d, J=6. 4Hz, 1. 35H), 0. 84 (d, J=6. 4Hz, 1. 65

- H), 1. 38-1. 72 (m, 4H), 2. 11 (m, 0. 65H), 2. 29 (s, 3H), 2. 31 (m, 0. 45H), 2. 63 (s, 6 H), 3. 61 (m, 1H), 3. 72 (d, J=3. 0Hz, 0. 45 H), 3. 74-3. 98 (m, 1H), 3. 98-4. 24 (m, 2. 55H), 5. 23 (d, J=3. 0Hz, 0. 45H), 5. 28 (d, J=3. 9Hz, 3. 9Hz, 0. 55H), 5. 46 (d, J=8. 6Hz, 0. 45H), 5. 60 (d, J=8. 0Hz, 0. 55H), 6. 38 (d, J=7. 4Hz, 0. 45H), 6. 54 (d, J=8.
- 10 実施例72 (3S)-3-{(S)-2-(4-tert-ブチルフェニルスルホニルアミノ)-4-メチルバレリルアミノ}-2-テトラヒドロフラノール(表-1の化合物番号218)の製造

0 Hz, 0. 55H), 6. 95 (s, 2H).

融点:140-141℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3362, 3161, 1647, 1535.

- NMR (DMSO-d6, δ): 0. 74 (d, J=6. 5Hz, 3H), 0. 81 (d, J=6. 6Hz, 3H), 1. 15-1. 41 (m, 3H), 1. 29 (s, 9H), 1. 54 (m, 1H), 1. 95 (m, 1H), 3. 46 (m, 1H), 4. 62-4. 82 (m, 3H), 4. 80 (d, J=4. 3Hz, 1H), 6. 06 (d, J=4. 3Hz, 1H), 7. 53 (d, J=8. 5Hz, 2H), 7. 66 (d, J=8.
- 20 H), 7. 53 (d, J=8. 5Hz, 2H), 7. 66 (d, J=8. 5Hz, 2H), 7. 82 (d, J=9. 4Hz, 1H), 7. 95 (d, J=6. 7Hz, 1H).

実施例73 (3S) -3- {(S) -2-(4-メトキシフェニルスルホニルアミノ) -4-メチルバレリルアミノ} -2-テトラヒドロフラノ

25 ール (表 - 1 の化合物番号 2 2 1 ) の製造

融点:153-155℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3362, 3150, 1647, 1597, 1535, 1501.

NMR (DMSO-d6,  $\delta$ ): 0. 69 (m, 0. 6H), 0. 76 (d, J=6. 5Hz, 2. 7H), 0. 82 (d, J=6. 7Hz, 2. 7H), 1. 15-1. 45 (m, 3H), 1. 56 (m, 1H), 2. 01 (m, 1H), 3. 54 (m, 1H), 3. 60-3. 90 (m, 3H), 3. 81 (s, 3H), 4. 89 (d, J=4. 6Hz, 0. 9H), 4. 99 (m, 0. 1H), 6. 09 (d, J=4. 6Hz, 0. 9H), 6. 41 (d, J=2. 7Hz, 0. 1H), 7. 04 (d, J=8. 8Hz, 2H), 7. 60-7. 80 (m, 3. 1H), 7. 94 (d, J=6. 9Hz, 0. 9H).

配点: 164-165 °C

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3358, 3264, 1649, 1537.

NMR (DMSO-d6,  $\delta$ ): 0. 73-0. 95 (m, 6H), 1
. 20-1. 80 (m, 4. 75H), 1. 95 (m, 0. 25H), 3
. 47-3. 65 (m, 2H), 3. 77 (m, 1H), 3. 94 (m, 0)

1H), 4. 03 (d, 04 = 2. 05 + 07 + 08 (d), 05 + 08 (d), 09 (d), 09 (d), 09 (d), 09 (d), 09 (e), 09 (f), 09 (f),

実施例75 (3S)-3-{(S)-4-メチル-2-(1-ナフチル

スルホニルアミノ) バレリルアミノ - 2 - テトラヒドロフラノール (表 - 1 の化合物番号 2 2 9) の製造

融点:89-91℃

IR (KBr,  $cm^{-1}$ ): 3580, 3520, 3470, 3281,

5 1647, 1553.

NMR (DMSO-d6,  $\delta$ ): 0. 34 (d, J=6.0Hz, 1.95H), 0. 51 (d, J=6.2Hz, 1.05H), 0. 62 (d, J=6.1Hz, 1.95H), 0. 71 (d, J=6.4Hz, 1.05H), 1.10-1.60 (m, 4H), 1.75-1.95 (m,

- 10 1 H), 3. 47-3. 83 (m, 4H), 4. 73 (d, J=4. 5H), 2, 0. 35H), 4. 94 (dd, J=4. 3Hz, 4. 3Hz, 0. 65H), 6. 03 (d, J=4. 5Hz, 0. 35H), 6. 34 (dd, J=4. 3Hz, 0. 65H), 7. 50-7. 75 (m, 4H), 7. 86 (d, J=8. 2Hz, 0. 35H), 7. 98-8. 32 (m,
- 3.65H), 8.66(d, J=7.4Hz, 1H).
   実施例76 (3S)-3-{(S)-4-メチル-2-(2-ナフチルスルホニルアミノ) バレリルアミノ}-2-テトラヒドロフラノール(表-1の化合物番号230)の製造

融点:102-104℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3351, 1655, 1541.

NMR (DMSO-d6, δ): 0. 65 (d, J=6. 4Hz, 1.

5H), 0. 65-0. 90 (m, 4. 5H), 1. 14-1. 68 (m, 5H), 3. 25 (m, 0. 5H), 3. 57-3. 91 (m, 3. 5H), 4. 73 (s, 0. 5H), 4. 89 (dd, J=4. 3Hz, 4)

25 . 3Hz, 0. 5H), 5. 98 (s, 0. 5H), 6. 32 (d, J=4. 3Hz, 0. 5H), 7. 60-7. 80 (m, 3. 5H), 7. 9

3 (d, J=6.7Hz, 0.5H), 7.98-8.17 (m, 4H), 8. 38 (d, J=8.3Hz, 1H).

実施例 77 (3S) -3- {(S) -4-メチルー2-(3-ピリジルスルホニルアミノ) バレリルアミノ} -2-テトラヒドロフラノール(表

5 - 1 の化合物番号 2 3 2 ) の製造

融点:127-130℃

IR (KBr,  $cm^{-1}$ ): 3268, 1647.

NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0. 79 (d, J=6. 3 Hz, 0. 6 H ), 0. 84 (d, J=6. 6 Hz, 2. 4 H), 0. 86 (d, J=6 10 .0 Hz, 0. 6 H), 0. 90 (d, J=6. 6 Hz, 2. 4 H), 1 .49-1. 61 (m, 3 H), 1. 71 (m, 1 H), 2. 09 (m, 0. 8 H), 2. 37 (m, 0. 2 H), 3. 78-3. 87 (m, 1. 8 H), 3. 96 (q, J=6. 6 Hz, 0. 2 H), 4. 05-4. 1

- 5 (m, 2H), 5.17 (s, 0.2H), 5.22 (d, J=4.8)
- 15 Hz, 0. 8Hz), 5. 75 (d, J=8. 7Hz, 0. 8H), 5. 79 (d, J=9. 3Hz, 0. 2H), 6. 13 (d, J=6. 6Hz, 0. 2H), 6. 36 (d, J=8. 1Hz, 0. 8H), 7. 45 (dd, J=7. 8Hz, 4. 8Hz, 1H), 8. 17 (ddd, J=7. 8Hz, 1. 8Hz, 1H), 8. 80 (dd, J=4.
- 20 8 H z, 1. 2 H z, 1 H), 9. 0 7 (d, J = 2. 1 H z, 1 H). 実施例 7 8 (3 S) 3 ((S) 2 ベンジロキシカルボニルアミノ-3 フェニルプロピオニルアミノ) 2 テトラヒドロフラノール (表-1の化合物番号 2 4 6)の製造

融点:144-146℃

25 IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3302, 1696, 1649, 1537. NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 1.69 (m, 1H), 2.20-2.4 1 (m, 1 H), 2. 60 (s, 0. 8 H), 2. 82 (s, 0. 2 H), 2. 97 (dd, J=14. 7 Hz, 7. 8 Hz, 1 H), 3. 13 (m, 1 H), 3. 81 (ddd, J=7. 8 Hz, 7. 8 Hz, 7. 8 Hz, 7. 8 Hz, 0. 8 H), 4. 02 (m, 1. 2 H), 4. 26 (m, 1 H), 4 . 37 (m, 1 H), 5. 09 (m, 3 H), 5. 40 (s, 1 H), 5 . 70 (s, 0. 2 H), 6. 08 (s, 0. 8 H), 7. 33 (m, 1 0 H).

実施例 7 9 (3 S) - 3 - ((S) - 2 - ベンジロキシカルボニルアミ ノー 3 - t e r t - プトキシプロピオニルアミノ) - 2 - テトラヒドロフ 10 ラノール (表 - 1 の化合物番号 2 9 7) の製造

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3322, 1719, 1661, 1534.

NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 1. 17 (s, 9H), 1. 69-1. 9

8 (m, 1H), 2. 30 (m, 0. 6H), 2. 44 (m, 0. 4H)

, 3. 40 (m, 1H), 3. 62-3. 98 (m, 3H), 4. 11 (

m, 1H), 4. 22 (m, 1H), 4. 35 (m, 1H), 5. 11 (

s, 2H), 5. 22 (s, 0. 4H), 5. 29 (s, 0. 6H), 5

. 76 (s, 1H), 6. 80 (s, 0. 4H), 7. 08 (bs, 0. 6H), 7. 35 (m, 5H).

実施例 8 0 (3 S) - 4 - メチル-3 - ((S) - 4 - メチル-2 - フ 20 ェニルスルホニルアミノバレリルアミノ) - 2 - テトラヒドロフラノール (表-1の化合物番号 3 2 0) の製造

融点:116-121℃

IR (KBr,  $cm^{-1}$ ): 3356, 3272, 1655.

NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0. 70 (d, J=6. 0Hz, 2. 1H 25 ), 0. 71 (d, J=6. 0Hz, 0. 9H), 0. 86 (d, J=6 . 6Hz, 3H), 0. 95 (d, J=6. 6Hz, 2. 1H), 1. 0 4 (d, J=6.6Hz, 0.9H), 1.50 (m, 2H), 1.62 (m, 1H), 2.12 (m, 1H), 3.43 (m, 1H), 3.70 (m, 1H), 3.91 (m, 1H), 4.17 (dd, J=8.4Hz, 8.4Hz, 1H), 5.12 (d, J=4.5Hz, 0.3H), 5.25 (d, J=4.5Hz, 0.7H), 5.35 (d, J=7.2Hz, 0.7H), 5.40 (d, J=7.2Hz, 0.3H), 6.34 (d, J=8.7Hz, 0.3H), 6.37 (d, J=8.7Hz, 0.7H), 7.49-7.62 (m, 3H), 7.88 (m, 2H). 実施例81 (3S)-3-((S)-2-ベンジロキシカルボニルアミ

10 ノー4ーメチルバレリルアミノ) - 2 - テトラヒドロピラゾール (表 - 1 の化合物番号 4 3 3) の製造

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3298, 1691, 1649, 1541.

NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0.90-0.92 (m, 6H), 1.5

7-1.70 (m, 7H), 3.43-3.70 (m, 2H), 3.87

15 -3.99 (m, 2H), 4.08-4.12 (m, 1H), 5.02 (
s, 0.4H), 5.08 (s, 1.6H), 5.66 (s, 1H), 6
.57 (s, 0.8H), 6.88 (s, 0.2H), 7.31 (s, 5H).

実施例82 (3S)-3-{(S)-2-(2-フルオロベンゾイルア 20 ミノ)-4-メチルバリレルアミノ}-2-テトラヒドロピラゾール(表 -1の化合物番号450)の製造

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3408, 1600, 1495.

NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0. 92-0. 98 (m, 6H), 1. 6 4-1. 82 (m, 7H), 3. 48-3. 59 (m, 2H), 3. 84 25 -4. 13 (m, 2H), 4. 68-4. 70 (m, 1H), 5. 01 ( m, 0. 3H), 5. 05 (m, 0. 7H), 6. 55 (d, J=8. 3 Hz, 0. 7H), 6. 82 (d, J=8. 2Hz, 0. 3H), 7. 0 7-7. 28 (m, 2H), 7. 41-7. 52 (m, 1H), 7. 99 -8. 05 (m, 1H).

実施例83 (3S)-3-((S)-4-メチル-2-フェニルスルホ 5 ニルアミノバレリルアミノ)-2-テトラヒドロピラノール (表-1の化 合物番号468)の製造

融点:156-157℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3335, 3261, 1649, 1545. NMR (CDCl<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0. 67 (d, J=8. 5Hz, 3H),

- 10 0.85 (d, J=6.0Hz, 3H), 1.21-2.05 (m, 7H), 3.21 (d, J=4.1Hz, 0.8H), 3.41-3.78 (m, 2H), 3.80-4.07 (m, 2H), 4.19 (m, 0.2H), 4.95 (s, 1H), 5.23 (d, J=6.8Hz, 1H), 6.26 (m, 1H), 7.42-7.68 (m, 3H), 7.87 (d,
- 15 J = 8.5 Hz, 2H).

IR (KBr,  $cm^{-1}$ ): 3331, 1655, 1541.

NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0. 66-0. 72 (m, 3H), 0. 8 3-0. 85 (m, 3H), 1. 44-1. 97 (m, 7H), 2. 28 (s, 3H), 2. 63 (s, 6H), 3. 42-3. 75 (m, 2H) , 3. 84-3. 98 (m, 2H), 4. 40-4. 47 (m, 1H), 4. 93 (s, 1H), 5. 47 (d, J=8. 4Hz, 0. 3H), 5 25 . 53 (d, J=7. 8Hz, 0. 7H), 6. 34 (m, 1H), 6. 94 (s, 2H).

融点:49-51℃

- 5 IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3414, 1701, 1674, 1524.

  NMR (CDCl<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0. 81-1. 04 (m, 6H), 1. 5

  4-2. 02 (m, 4H), 2. 19-2. 55 (m, 1H), 2. 25

  (s, 1. 95H), 2. 29 (s, 1. 05H), 2. 46 (s, 3H), 2. 85 (d, J=2. 9Hz, 0. 35H), 3. 23 (d, J=
- 10 3. 2 H z, 0. 6 5 H), 3. 8 0 4. 2 0 (m, 2 H), 4. 2 7 - 4. 4 4 (m, 1 H), 4. 8 6 (t, J = 7. 7 H z, 0. 3 5 H) , 4. 9 7 (dd, J = 7. 7 H z, 6. 3 H z, 0. 6 5 H), 5. 2 4 (d, J = 2. 9 H z, 0. 3 5 H), 5. 3 4 (dd, J = 3. 2 H z, 3. 2 H z, 0. 6 5 H), 6. 0 2 (d, J = 7. 4 H z, 0. 3
- 5H), 6. 41 (d, J=7. 9Hz, 0. 65H), 7. 37 (d, J=8. 4Hz, 2H), 7. 98 (d, J=8. 4Hz, 0. 7H), 8. 05 (d, J=8. 4Hz, 1. 3H).

20 テトラヒドロフラノール (表-1の化合物番号516) の製造

融点:48-51℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3414, 1701, 1595, 1522, 1501.

NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0. 84-1. 06 (m, 6H), 1. 5 25 7-2. 01 (m, 4H), 2. 24 (s, 1. 95H), 2. 29 (s , 1. 05H), 2. 26-2. 58 (m, 1H), 3. 04 (d, J= 2. 6 Hz, 0. 3 5 H), 3. 4 2 (d, J=3. 1 Hz, 0. 6 5 H), 3. 8 0 - 4. 1 8 (m, 2 H), 3. 8 9 (s, 1. 9 5 H), 3. 9 0 (s, 1. 0 5 H), 4. 2 4 - 4. 4 3 (m, 1 H), 4. 8 7 (dd, J=7. 7 Hz, 6. 0 Hz, 0. 3 5 H), 4. 9 5 (t, J) 5 = 6. 9 Hz, 0. 6 5 H), 5. 2 4 (d, J=2. 6 Hz, 0. 3 5 H), 5. 3 4 (dd, J=3. 1 Hz, 3. 1 Hz, 0. 6 5 H), 6. 0 4 (d, J=7. 1 Hz, 0. 3 5 H), 6. 4 2 (d, J=8. 0 Hz, 0. 6 5 H), 7. 0 4 (d, J=9. 0 Hz, 2 H), 8. 0 4 (d, J=9. 0 Hz, 0. 7 H), 8. 1 2 (d, J=9. 0 Hz, 1 0 . 3 H).

実施例 8 7 (3 S) - 3 - {(S) - 2 - ((S) - 4 - メチル- 2 - フェニルスルホニルアミノバリレルアミノ) - 4 - メチルバレリルアミノ - 2 - テトラヒドロフラノール (表 - 3 の化合物番号 1 1 2 6) の製造融点: 1 8 6 - 1 8 8 ℃

15 IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3285, 1644, 1549.

NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0. 40 (d, J=6. 3Hz, 1. 2H), 0. 52 (d, J=5. 6Hz, 1. 8H), 0. 75-1. 00 (m, 9H), 1. 32-2. 07 (m, 7H), 2. 25 (m, 0. 6H), 2. 40 (m, 0. 4H), 3. 48 (d, J=2. 8Hz, 0. 4H), 3. 59 (m, 1H), 3. 73-3. 92 (m, 1. 2H), 4. 02-4. 20 (m, 1. 4H), 4. 21-4. 56 (m, 2H), 5. 30-5. 38 (m, 1H), 5. 59 (d, J=4. 8Hz, 0. 4H), 5. 68 (d, J=5. 9Hz, 0. 6H), 6. 82 (d, J=8. 3Hz, 0. 6H), 6. 95 (d, J=9. 7Hz, 0. 4H)

25 , 6. 99 (d, J=8. 6Hz, 0. 6H), 7. 08 (d, J=7. 0Hz, 0. 4H), 7. 47-7. 72 (m, 3H), 7. 91 (d, d, d)

J = 8.5 Hz.2 H).

実施例88 (2S, 3S) - 2-アセトキシ-3-((S) - 4-メチル-2-フェニルスルホニルアミノバレリルアミノ) テトラヒドロフラン(表-2の化合物番号716) の製造

参考例1で得られた(S)-3-((S)-4-メチル-2-フェニル 5 スルホニルアミノバレリルアミノ) -2-テトラヒドロフラノン244m gを塩化メチレン35m1に溶解して-78℃に冷却し、1.01mo1 /1の水素化ジイソプチルアルミニウムのトルエン溶液1. 91m1を加 えた。-78℃で3時間撹拌した後、反応液に飽和塩化アンモニウム水溶 液および酢酸エチルを加え、室温に戻したのちセライトで濾過し、セライ 10 トを酢酸エチルでよく洗浄した。濾液を飽和食塩水で洗浄後、硫酸マグネ シウムで乾燥してからこれを濾過した。濾液を濃縮し、粗な(35)-3 - ((S)-4-メチル-2-フェニルスルホニルアミノバレリルアミノ ) -2-テトラヒドロフラノール (実施例1の化合物)を得た。これをピ リジン1mlに溶かし、氷冷下無水酢酸1.5mlを加えてから氷冷下で 15 9時間撹拌した後、メタノール1.5mlを加え濃縮した。得られた残渣 を酢酸エチルに溶解し、希塩酸、水、飽和重曹水、飽和食塩水で順次洗浄 し、硫酸マグネシウムで乾燥してからこれを濾過した。濾液を濃縮し、得 られた残渣に酢酸エチル2.5m1およびヘキサン2.5m1を加え撹拌 し、生成した結晶を濾取し目的物120mgを得た。 20

収率:44%

融点:177-178℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3409, 3100, 1753, 1659. NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0. 54 (d, J=6, 3Hz, 3H),

25 0.80 (d, J = 6. 3 Hz, 3 H), 1.37 (m, 2 H), 1.5 9 (m, 1 H), 1.81 (m, 1 H), 2.16 (s, 3 H), 2.2 4 (m, 1H), 3. 61 (m, 1H), 3. 95 (ddd, J=9. 3 Hz, 9. 0Hz, 7. 5Hz, 1H), 4. 14 (ddd, J=9. 3 Hz, 9. 3Hz, 3. 0Hz, 1H), 4. 53 (m, 1H), 4. 8 7 (d, J=6. 6Hz, 1H), 6. 16 (d, J=4. 5Hz, 1H ), 6. 56 (d, J=8. 7Hz, 1H), 7. 54 (m, 2H), 7 . 62 (m, 1H), 7. 86 (dd, J=7. 2Hz, 1. 5Hz, 2 H).

実施例88と同様の方法により、以下実施例89から実施例117の化合物を製造した。以下、その物性値を記す。

10 実施例89 (2S, 3S) - 2-アセトキシ-3-((S) - 2-tert-プトキシカルボニルアミノ-4-メチルバリレルアミノ)テトラヒドロフラン(表-2の化合物番号547)の製造

融点:143-145℃

IR (KBr,  $cm^{-1}$ ): 3297, 1748, 1659.

NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0. 93 (d, J=6.0Hz, 3H),
0. 94 (d, J=6.0Hz, 3H), 1. 45 (s, 9H), 1. 4
9 (m, 1H), 1. 67 (m, 2H), 1. 83 (m, 1H), 2. 1
1 (s, 3H), 2. 36 (m, 1H), 3. 96 (ddd, J=9. 3
Hz, 9. 3Hz, 9. 3Hz, 1H), 4. 06 (m, 1H), 4. 1
20 4 (ddd, J=9. 3Hz, 9. 3Hz, 3. 0Hz, 1H), 4. 5
7 (m, 1H), 4. 84 (s, 1H), 6. 17 (s, J=4.8Hz, 1H), 6. 45 (s, 1H).

実施例 9 0 (2 S, 3 S) - 2 - アセトキシー 3 - ((S) - 2 - ベンジロキシカルボニルアミノ - 4 - メチルバレリルアミノ) テトラヒドロフラン (表 - 2 の化合物番号 5 5 1) の製造

融点:162-164℃

25

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3310, 1687, 1655, 1535.

NMR (CDC1;, δ): 0. 94 (d, J=6. 2Hz, 3H),

0. 95 (d, J=6. 2Hz, 3H), 1. 83 (m, 1H), 2. 0

7 (s, 3H), 2. 11 (m, 3H), 2. 36 (m, 1H), 3. 9

3 (ddd, J=7. 8Hz, 7. 8Hz, 7. 8Hz, 1H), 4. 0

9 (m, 2H), 4. 79 (m, 1H), 5. 12 (s, 2H), 5. 3

2 (s, 1H), 6. 04 (d, J=4. 2Hz, 1H), 6. 17 (d, J=4. 4Hz, 1H), 7. 35 (m, 5H).

実施例 9 1 (2 S, 3 S) - 2 - アセトキシ - 3 - {(S) - 2 - (2 10 - クロロベンジロキシカルボニルアミノ) - 4 - メチルバレリルアミノ} テトラヒドロフラン (表 - 2 の化合物番号 5 5 8) の製造融点 1 4 4 - 1 4 7℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3314, 3076, 1699, 1655, 1535.

- NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0. 92-0. 95 (m, 6H), 1. 5 1-1. 84 (m, 4H), 2. 08 (s, 3H), 2. 34 (m, 1H), 3. 95 (dd, J=8. 8Hz, 7. 4Hz, 1H), 4. 09-4. 16 (m, 2H), 4. 57 (m, 1H), 5. 19 (d, J=13 . 0Hz, 1H), 5. 23 (s, 1H), 5. 26 (d, J=13. 0
- 20 Hz, 1H), 6. 16 (d, J=4. 3Hz, 1H), 6. 29 (s, 1H), 7. 25-7. 29 (m, 2H), 7. 37-7. 41 (m, 2H).

実施例92 (2S, 3S) -2-rセトキシ $-3-\{(S)-4-x$ チル-2-(4-xチルベンジロキシカルボニルアミノ) バレリルアミノ}

25 テトラヒドロフラン (表 - 2 の化合物番号 5 6 6) の製造

融点:161-163℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3314, 1691, 1651, 1539.

NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0. 91-0. 93 (m, 6H), 1. 4
6 (m, 4H), 2. 07 (s, 3H), 2. 32 (s, 3H), 2. 3
3 (m, 1H), 3. 94 (q, J=7. 5Hz, 1H), 4. 08-4
. 15 (m, 2H), 4. 57 (m, 1H), 5. 05 (d, J=12.
0Hz, 1H), 5. 06 (s, 1H), 5. 09 (d, J=12. 0Hz, 1H), 6. 15 (d, J=4. 2Hz, 1H), 6. 32 (s, 1H), 7. 15 (d, J=7. 8Hz, 2H), 7. 23 (d, J=7. 8Hz, 2H).

実施例93 (2S, 3S) -2-アセトキシ-3- ((S) -2- (9) -フルオレニルメトキシカルボニルアミノ) -4-メチルバレリルアミノ テトラヒドロフラン (表-2の化合物番号571)の製造融点:158-159℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3308, 1746, 1692, 1657, 1537.

NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0. 94 (m, 6H), 1. 52-1. 7
4 (m, 3H), 1. 64 (m, 1H), 2. 06 (s, 3H), 2. 3
6 (m, 1H), 3. 96 (ddd, J=7. 8Hz, 7. 8Hz, 7.
8Hz, 1H), 4. 11 (m, 2H), 4. 19 (t, J=7. 5Hz

20 , 1H), 4. 43 (m, 2H), 4. 56 (m, 1H), 5. 15 (s
, 1H), 6. 06 (d, J=4. 2Hz, 1H), 6. 22 (s, 1H
), 7. 31 (dd, J=7. 5Hz, 7. 5Hz, 2H), 7. 41 (
dd, J=7. 5Hz, 7. 5Hz, 2H), 7. 58 (d, J=7. 5
Hz, 2H), 7. 77 (d, J=7. 5Hz, 2H).

25 実施例94 (2S, 3S) - 2 - アセトキシ-3 - ((S) - 2 - シクロヘキシルオキシカルボニルアミノ-4-メチルバレリルアミノ)テトラ

ヒドロフラン (表 - 2の化合物番号580) の製造

融点:135-137℃

NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0. 92-0. 95 (m, 6H), 1. 2 6-1. 88 (m, 14H), 2. 10 (s, 3H), 2. 35 (m, 1 H), 3. 97 (m, 1H), 4. 10-4. 16 (m, 2H), 4. 5 1-4. 64 (m, 2H), 5. 03 (s, 1H), 6. 16 (d, J= 4. 5Hz, 1H), 6. 40 (s, 1H).

実施例 95 (2S, 3S)  $-2-アセトキシ-3-{(S)-4-メチル-2-(1-ナフチルアセチルアミノ) バレリルアミノ} テトラヒドロ$ 

10 フラン (表 - 2 の化合物番号 6 0 5 ) の製造

融点:182-184℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3308, 1745, 1644, 1551. NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0. 72 (d, J=6, 4Hz, 3H),

0. 74 (d, J = 6. 4 Hz, 3 H), 1. 10-1. 35 (m. 2 H

(m, 1H), 4. 46 (m, 1H), 5. 66 (d, J=8.1Hz, 1H), 6. 12 (d, J=4.6Hz, 1H), 6. 53 (d, J=8)

20 6 Hz, 1 H), 7. 05-7. 57 (m, 4 H), 7. 80-7. 9 5 (m, 3 H).

実施例96 (2S, 3S) - 2 - アセトキシ-3 - {(S) - 2 - (2 - フルオロベンゾイルアミノ) - 4 - メチルバレリルアミノ} テトラヒドロフラン (表 - 2の化合物番号633)の製造

25 融点: 165-166℃ IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3343, 3304, 1748, 1694, 1640, 1551.

NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0. 96 (d, J=5. 7Hz, 3H), 0. 98 (d, J=5. 7Hz, 3H), 1. 58-1. 95 (m, 4H), 2. 10 (s, 3H), 2. 39 (m, 1H), 3. 95 (ddd,

J=9.0Hz, 9.0Hz, 7.4Hz, 1H), 4.14 (ddd, J=9.0Hz, 9.0Hz, 2.9Hz, 1H), 4.55-4.75 (m, 2H), 6.19 (d, J=4.8Hz, 1H), 6.61 (d, J=8.2Hz, 1H), 7.00 (d, J=7.4Hz, 0.5H),

7. 02 (d, J = 7. 4 Hz, 0. 5 H), 7. 15 (dd, J = 8.

10 2 Hz, 7. 5 Hz, 1 H), 7. 2 9 (ddd, J=6. 8 Hz, 6. 8 Hz, 0. 9 Hz, 1 H), 7. 5 5 (m, 1 H), 8. 0 6 (ddd , J=7. 9 Hz, 7. 9 Hz, 1. 9 Hz, 1 H).

実施例 9.7 (2.S, 3.S) -2-rセトキシー $3-\{(S)-2-(4-r)$  -20 -21 -21 -21 -21 -21 -22 -23 -24 -24 -24 -25 -26 -27 -27 -28 -29 -2

15 フラン (表 - 2 の化合物番号 6 4 1) の製造

融点:204-205℃

25

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3304, 1746, 1674, 1635. NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0. 96 (d, J=6. 1Hz, 3H),

0. 97 (d, J=6. 0 Hz, 3 H), 1. 58-1. 78 (m, 3 H 20 ), 1. 85 (m, 1 H), 2. 13 (s, 3 H), 2. 31 (m, 1 H ), 3. 95 (m, 1 H), 4. 14 (ddd, J=8. 6 Hz, 8. 6 Hz, 2. 9 Hz, 1 H), 4. 50-4. 70 (m, 2 H), 6. 20 (d, J=4. 6 Hz, 1 H), 6. 62 (d, J=8. 3 Hz, 1 H) , 6. 81 (d, J=7. 8 Hz, 1 H), 7. 41 (d, J=6. 7 H

実施例 9 8 ( 2 S, 3 S ) – 2 – アセトキシー 3 – { (S) – 4 – メチ

z, 2H), 7. 73 (d, J = 6. 7Hz, 2H).

ルー2ー (2ーメチルベンゾイルアミノ) バレリルアミノ) テトラヒドロフラン (表-2の化合物番号645) の製造

融点:185-186℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3264, 1753, 1674, 1626.

5 NMR (CDC1, , δ) : 0. 99 (d, J=5. 6 Hz, 6 H),
1. 55-1. 93 (m, 4 H), 2. 11 (s, 3 H), 2. 30 (m, 1 H), 2. 49 (s, 3 H), 3. 98 (m, 1 H), 4. 15 (d, d, J=6. 3 Hz, 6. 3 Hz, 2. 9 Hz, 1 H), 4. 47-4

70 (m, 2 H), 6. 19 (d, J=4. 6 Hz, 1 H), 6. 28

(d, J=8. 2 Hz, 1 H), 6. 81 (d, J=8. 4 Hz, 1 H),
7. 16-7. 29 (m, 2 H), 7. 31-7. 40 (m, 2 H).

実施例 99 (2S, 3S)  $-2-rセトキシ-3-\{(S)-4-メチル-2-(4-メチルベンゾイルアミノ) バレリルアミノ} テトラヒドロフラン (表-2の化合物番号 <math>647$ ) の製造

融点:199-200℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3318, 1746, 1663, 1630, 1534.

NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0. 96 (d, J=6.0Hz, 3H),

0. 97 (d, J=6.0Hz, 3H), 1. 59-1. 95 (m, 4H),

1, 2. 12 (s, 3H), 2. 29 (m, 1H), 2. 40 (s, 3H),

3. 95 (m, 1H), 4. 13 (ddd, J=6.3Hz, 6.3Hz, 2.9Hz, 1H), 4. 49-4. 70 (m, 2H), 6. 19

(d, J=4.6Hz, 1H), 6.58 (d, J=7.6Hz, 1H)

25 , 6.70 (d, J=7.6Hz, 1H), 7. 24 (d, J=7.8Hz, 2H), 7.69 (d, J=7.8Hz, 2H).

実施例100 (2S, 3S)  $-2-rセトキシ-3-{(S)-4-x}$  チルー2-(2, 4, 6-トリメチルベンゾイルアミノ) バレリルアミノ テトラヒドロフラン (表-2の化合物番号651) の製造

NMR (CDC1<sub>1</sub>,  $\delta$ ): 0. 97 (d, J=5. 0Hz, 6H),

- 5 1. 59-1. 79 (m, 3H), 1. 89 (m, 1H), 2. 11 (s
  - , 3H), 2. 27 (s, 6H), 2. 32 (s, 3H), 2. 35 (m
  - 1H, 3. 95 (m, 1H), 4. 14 (ddd, J=9. 0Hz,
    - 9. 0 Hz, 2. 8 Hz, 1 H), 4. 55-4. 70 (m, 2 H), 5
    - . 98 (d, J = 8. 1 Hz, 1 H), 6. 09 (d, J = 4. 6 Hz,
- 10 1 H), 6.84 (s, 2 H), 6.86 (d, J=7.5 Hz, 1 H). 実施例101 (2 S, 3 S) - 3 - ((S) - 4 - メチル-2 - フェニルスルホニルアミノバレリルアミノ) - 2 - プロピオニルオキシテトラヒドロフラン (表-2の化合物番号720)の製造

融点:154-156℃

- 15 IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3355, 3274, 1711, 1678. NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0. 56 (d, J=6. 3Hz, 3H),
  - 0. 80 (d, J = 6. 6 Hz, 3 H), 1. 17 (t, J = 7. 5 Hz
  - , 3H), 1. 39 (m, 2H), 1. 57 (m, 1H), 1. 79 (m
  - , 1 H), 2. 23 (m, 1H), 2. 40 (qd, J=7. 5 Hz, 1
- 20 6. 8 Hz, 1 H), 2. 4 9 (qd, J = 7. 5 Hz, 1 6. 8 Hz,
  - $1 \, H)$ ,  $3. \, 6 \, 2 \, (m, \, 1 \, H)$ ,  $3. \, 9 \, 4 \, (d \, d \, d, \, J = 9. \, 0 \, H \, z$ , 9
  - . 0 Hz, 9. 0 Hz, 1 H), 4. 1 3 (d d d, J = 9. 3 Hz, 9
  - 0 Hz, 3. 0 Hz, 1 H), 4. 92 (d, J = 6, 9 Hz, 1 H)
  - , 6. 17 (d, J = 4. 8 Hz, 1 H), 6. 4 9 (d, J = 8. 7 H
- 25 z, 1 H), 7. 5 3 (m, 2 H), 7. 6 2 (m, 1 H), 7. 8 6 (d, J=6. 0 Hz, 2 H)

実施例102 (2S, 3S) - 3 - ((S) - 4 - メチル-2 - フェニルスルホニルアミノバレリルアミノ) - 2 - ピバロイルオキシテトラヒドロフラン (表-2の化合物番号725)の製造

融点:165-166℃

- 5 IR (KBr,  $cm^{-1}$ ): 3293, 1640.
  - NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0. 64 (d, J=5. 9Hz, 3H),
    - 0. 81 (d, J = 6. 1 Hz, 3 H), 1. 26 (s, 9 H), 1. 4
    - 8 (m, 3H), 1.72 (m, 1H), 2.23 (m, 1H), 3.6
    - 4 (m, 1H), 3. 94 (ddd, J=9. 1Hz, 9. 1Hz, 9.
- 10 1 Hz, 1 H), 4. 10 (ddd, J = 9. 1 Hz, 9. 1 Hz, 3.
  - 1 Hz, 1 H), 4.45 (m, 1 H), 5.07 (d, J = 7.7 Hz
    - ,  $1 \, \text{H}$ ),  $6. \, 10$  (d,  $J = 4. \, 5 \, \text{Hz}$ ,  $1 \, \text{H}$ ),  $6. \, 2 \, 1$  (d, J =
    - 8. 4 Hz, 1 H), 7. 5 1 (m, 2 H), 7. 6 1 (m, 1 H), 7
    - .86 (d, J=7.1Hz, 2H).
  - 15 実施例103 (2S, 3S) 2-ベンゾイルオキシー3-((S) 4-メチル-2-フェニルスルホニルアミノバレリルアミノ)テトラヒドロフラン(表-2の化合物番号728)の製造

融点:184-185℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3353, 3260, 1698, 1678.

- 20 NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0. 55 (d, J=6. 0 Hz, 3 H),
  - 0. 69 (d, J = 6. 0 Hz, 3 H), 1. 30-1. 48 (m, 3 H
  - ), 1. 90 (m, 1H), 2. 30 (m, 1H), 3. 64 (m, 1H
  - ), 4. 00 (ddd, J=9. 3 Hz, 9. 0 Hz, 7. 5 Hz, 1 H
  - ), 4. 19 (ddd, J=9. 3Hz, 9. 3Hz, 3. 0Hz, 1H
- 25 ), 4. 51 (m, 1H), 5. 13 (d, J=8. 1Hz, 1H), 6 . 37 (d, J=6. 6Hz, 1H), 6. 39 (d, J=4. 2Hz,

1 H), 7. 26-7. 50 (m, 4 H), 7. 58 (m, 2 H), 7. 80 (dd, J=7. 5 Hz, 1. 8 Hz, 2 H), 8. 06 (dd, J=7. 8 Hz, 0. 9 Hz, 2 H).

実施例104 (2S, 3S) - 2 - アセトキシ-3 - {(S) - 2 - (
 4 - クロロフェニルスルホニルアミノ) - 4 - メチルバレリルアミノ} テトラヒドロフラン (表-2の化合物番号754) の製造

融点:136-137℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3335, 3258, 1744, 1651, 1535.

10 NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0. 61 (d, J=6. 2Hz, 3H),
0. 83 (d, J=6. 3Hz, 3H), 1. 35-1. 62 (m, 3H),
1. 80 (m, 1H), 2. 15 (s, 3H), 2. 21 (m, 1H),
3. 61 (m, 1H), 3. 97 (ddd, J=9. 1Hz, 9. 1Hz, 9. 1Hz, 9. 1Hz, 1H), 4. 14 (ddd, J=9. 1Hz, 9. 1Hz, 9. 1Hz, 2. 9Hz, 1H), 4. 50 (m, 1H), 5. 09 (d, J=7. 3Hz, 1H), 6. 15 (d, J=4. 6Hz, 1H), 6. 42 (d, J=8. 8Hz, 1H), 7. 51 (d, J=8. 6Hz, 2H),
7. 80 (d, J=8. 6Hz, 2H).

融点:155-156℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3366, 3229, 1726, 1684, 1664, 1543.

25 NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0. 70 (d, J=6. 3Hz, 3H), 0. 83 (d, J=6. 4Hz, 3H), 1. 25 (s, 9H), 1. 4 0-1. 82 (m, 4H), 2. 23 (m, 1H), 3. 62 (dd, J =12. 5Hz, 6. 4Hz, 1H), 3. 96 (ddd, J=8. 9H z, 8. 9Hz, 8. 9Hz, 1H), 4. 11 (ddd, J=8. 9H z, 8. 9Hz, 2. 9Hz, 1H), 4. 45 (m, 1H), 5. 21 (d, J=8. 2Hz, 1H), 6. 04 (d, J=8. 6Hz, 1H) , 6. 10 (d, J=4. 5Hz, 1H), 7. 45-7. 55 (m, 2 H), 7. 75-7. 85 (m, 2H).

実施例  $1 \ 0 \ 6$   $(2 \ S, 3 \ S) - 2 - r \ t + 2 - 3 - \{(S) - 4 - x \}$  チルー 2 - (4 - x + x) フェニルスルホニルアミノ) バレリルアミノ} テ

10 トラヒドロフラン (表-2の化合物番号 7 6 1) の製造

融点:159-160℃

IR (KBr,  $cm^{-1}$ ): 3372, 1721, 1674, 1535. NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0. 52 (d, J=6, 2Hz, 3H),

- 0. 80 (d, J = 6. 3Hz, 3H), 1. 36 (m, 2H), 1. 5
- 15 6 (m, 1 H), 1. 8 3 (m, 1 H), 2. 1 6 (s, 3 H), 2. 2
  - 2 (m, 1 H), 2. 4 4 (s, 3 H), 3. 5 9 (m, 1 H), 3. 9
  - 4 (m, 1H), 4. 14 (m, 1H), 4. 56 (m, 1H), 4. 8
  - 1 (d, J = 6. 6 H z, 1 H), 6. 1 5 (d, J = 4. 6 H z, 1 H
  - ), 6. 35 (d, J=7. 8Hz, 1H), 7. 33 (d, J=8. 0
- 20 Hz, 2H), 7. 74 (d, J = 8. 0Hz, 2H).

実施例107 (2S, 3S)  $-2-7セトキシ-3-\{(S)-4-メチル-2-(2, 4, 6-トリメチルフェニルスルホニルアミノ) バレリルアミノ} テトラヒドロフラン (表<math>-2$ の化合物番号765) の製造

融点:158-159℃

25 IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3416, 3191, 1755, 1661, 1605, 1535.

20

NMR (CDC13,  $\delta$ ): 0. 56 (d, J=6. 3Hz, 3H), 0. 79 (d, J=6. 3Hz, 3H), 1. 39 (m, 2H), 1. 58 (m, 1H), 1. 81 (m, 1H), 2. 16 (s, 3H), 2. 24 (m, 1H), 2. 31 (s, 3H), 2. 62 (s, 6H), 3. 56 (m, 1H), 3. 94 (m, 1H), 4. 14 (m, 1H), 4. 52 (m, 1H), 5. 00 (d, J=7. 1Hz, 1H), 6. 15 (d, J=4. 6Hz, 1H), 6. 61 (d, J=8. 7Hz, 1H), 6

実施例108 (2S, 3S)  $-2-rセチル-3-\{(S)-2-(4)$  -tert-ブチルフェニルスルホニルアミノ) <math>-4-メチルバレリルアミノ} テトラヒドロフラン (表-2の化合物番号768) の製造 NMR (CDC1 $_3$ ,  $\delta$ ): 0. 44 (d, J=6. 2Hz, 3H), 0. 77 (d, J=6. 2Hz, 3H), 1. 23-1. 43 (m, 2H)

), 1. 34 (s, 9H), 1. 55 (m, 1H), 1. 85 (m, 1H)

15 ), 2. 17 (s, 3H), 2. 20 (m, 1H), 3. 59 (m, 1H)

), 3. 95 (m, 1H), 4. 13 (ddd, J=9. 0Hz, 9. 0Hz, 2. 9Hz, 1H), 4. 57 (m, 1H), 4. 95 (d, J=6. 4Hz, 1H), 6. 17 (d, J=4. 6Hz, 1H), 6. 77 (d, J=8. 7Hz, 1H), 7. 53 (d, J=8. 6Hz, 2H)

実施例109 (2S, 3S)  $-2-rセチル-3-\{(S)-2-(4-x)++シフェニルスルホニルアミノ) <math>-4-x$ チルバレリルアミノ) テトラヒドロフラン (表-2の化合物番号771) の製造

融点:157-158℃

, 7. 78 (d, J = 8. 6 Hz, 2 H).

. 97 (s, 2H).

25 IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3329, 3273, 1746, 1659, 1597, 1544, 1501.

NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0. 54 (d, J=6. 1 Hz, 3 H),

0. 81 (d, J = 6. 3 Hz, 3 H), 1. 38 (m, 2 H), 1. 5

6 (m, 1H), 1.84 (m, 1H), 2.16 (s, 3H), 2.2

2 (m, 1H), 3.56 (m, 1H), 3.88 (s, 3H), 3.9

5 5 (m, 1H), 4, 15 (m, 1H), 4, 56 (m, 1H), 4, 8

1 (d, J=6. 4 Hz, 1 H), 6. 16 (d, J=4. 5 Hz, 1 H

), 6. 68 (d, J=9. 2 Hz, 1 H), 6. 99 (d, J=8. 6

Hz, 2H), 7. 79 (d, J=8. 6Hz, 2H).

実施例110 (25, 35) -2-アセトキシー3- ((S) -4-メ

10 チルー2-(2-ナフチルスルホニルアミノ) バレリルアミノ テトラヒ

ドロフラン (表-2の化合物番号780) の製造

融点:158-159℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3337, 3275, 1723, 1676,

1543.

15 NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0. 48 (d, J=6.1Hz, 3H),

0. 76 (d, J = 6. 2 Hz, 3 H), 1. 33-1. 75 (m, 4 H

), 1. 97 (m, 1H), 2. 15 (s, 3H), 3. 68 (m, 1H

), 3. 87 (m, 1H), 4. 05 (m, 1H), 4. 42 (m, 1H

), 5. 19 (d, J = 7. 1 Hz, 1 H), 6. 12 (d, J = 4. 6

20 Hz, 1H), 6. 53 (d, J = 8. 7Hz, 1H), 7. 58-7.

71 (m, 2H), 7.82 (dd, J=8.7Hz, 1.9Hz, 1H

), 7. 87-8. 03 (m, 3H), 8. 44 (s, 1H).

実施例111 (25, 35) -2-アセトキシ-3-{(S)-4-メ

チルー2-(3-ピリジルスルホニルアミノ) バレリルアミノ>テトラヒ

25 ドロフラン (表 - 2 の化合物番号 7 8 2) の製造

融点:160-161℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3410, 3075, 1753, 1657, 1535, 1342, 1172.

NMR (CDC1<sub>2</sub>,  $\delta$ ): 0. 68 (d, J=5. 9Hz, 3H). 0. 85 (d, J = 5. 9Hz, 3H), 1. 40-1. 62 (m, 3H), 1. 80 (m, 1H), 2. 14 (s, 3H), 2. 22 (m, 1H 5 ), 3. 73 (m, 1H), 3. 96 (ddd, J=9. 1Hz, 8. 9Hz, 8. 9Hz, 1H), 4. 03 (ddd, J=9. 1Hz, 9. 1 Hz, 3. 0Hz, 1H), 4. 45 (m, 1H), 5. 46 (m, 1H ), 6. 13 (d, J=4. 6 Hz, 1 H), 6. 32 (d, J=8. 6 10 Hz, 1H), 7, 48 (m, 1H), 8, 16 (ddd, J=8, 2H z, 1. 9Hz, 1. 9Hz, 1H), 8. 83 (dd, J=4. 9Hz1.5Hz, 1H), 9.07 (d, J=2.3Hz, 1H).  $(2S, 3S) - 2 - 7t + 5 - 3 - \{(S) - 2 - (S) - (S) - 2 - (S) - ($ 実施例112 15 チルバレリルアミノ》テトラヒドロフラン(表-2の化合物番号1065

融点:154℃

)の製造

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3387, 1746, 1674, 1522.

NMR (CDC1<sub>2</sub>, δ): 0.84 (d, J=6.3Hz, 3H),

0.93 (d, J=6.3Hz, 3H), 1.58 (m, 2H), 1.8

4 (m, 1H), 2.09 (m, 1H), 2.12 (s, 3H), 2.3

3 (s, 3H), 2.38 (m, 1H), 2.47 (s, 3H), 3.9

6 (m, 1H), 4.14 (m, 1H), 4.55 (m, 1H), 4.7

8 (t, J=6.8Hz, 1H), 6.14 (d, J=4.6Hz, 1H

25 ), 6.50 (d, J=8.3Hz, 1H), 7.39 (d, J=8.1

Hz, 2H), 7.91 (d, J=8.1Hz, 2H).

実施例113 (2S, 3S) -2-rセトキシ-3- ((S) -2- (N-rセチル-N- (4-xトキシフェニルスルホニル) rミノ]-4-xチルバレリルアミノ] テトラヒドロフラン (表-2の化合物番号1066) の製造

5 融点:64-66℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3397, 1748, 1595, 1530.

NMR (CDC1<sub>8</sub>,  $\delta$ ): 0. 85 (d, J=6. 2Hz, 3H).

- 0. 94 (d, J=6. 3Hz, 3H), 1. 59 (m, 2H), 1. 8
- 5 (m, 1H), 2. 08 (m, 1H), 2. 12 (s, 3H), 2. 3
- 10 2 (s, 1 H), 2. 37 (m, 1 H), 3. 90 (s, 3 H), 3. 9
  - 6 (m, 1H), 4. 15 (m, 1H), 4. 56 (m, 1H), 4. 7
    - 9 (t, J=6.8Hz, 1H), 6.15 (d, J=4.7Hz, 1H)
  - ), 6. 51 (d, J=8. 4 Hz, 1 H), 7. 04 (d, J=9. 0

Hz, 2H), 7.97 (d, J=9.0Hz, 2H).

実施例114 (2S, 3S) - 2-アセトキシ-3-((S) - 2-ベンジロキシカルボニルアミノ-4-メチルバレリルアミノ) - 2-テトラヒドロフラン(表-2の化合物番号983)の製造

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3310, 1693, 1653, 1537.

NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0. 90-0. 93 (m, 6H), 1. 4

20 3-1.77 (m, 7H), 2.11 (s, 3H), 3.65-3.74

(m, 2H), 4. 08-4. 17 (m, 2H), 5. 09 (s, 2H)

, 5. 30 (d, J = 8.1 Hz, 1H), 5. 96 (d, J = 2.7 H

z, 1H), 6. 17 (s, 1H), 7. 34 (m, 5H).

実施例115 (2S,3S)-2-アセトキシ-3-{(S)-2-(

25 2-フルオロベンゾイルアミノ) - 4-メチルバレリルアミノ} - 2-テトラヒドロピラン (表-2の化合物番号1000) の製造

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3298, 2947, 1633, 1545.

NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0. 91-0. 98 (m, 6H), 1. 6
5-1. 77 (m, 7H), 2. 13 (s, 3H), 3. 64-3. 77

(m, 2H), 3. 90 (m, 1H), 4. 20 (m, 1H), 4. 60

5 (s, 1H), 6. 00 (d, J=3. 3Hz, 1H), 6. 42 (s, 1H), 7. 13 (m, 1H), 7. 26 (m, 1H), 7. 48 (m, 1H), 8. 02 (m, 1H).

実施例116 (2S, 3S) -2-アセトキシ-3-{(S)-4-メ チル-2-(2, 4, 6-トリメチルフェニルスルホニルアミノ) バレリ ルアミノ} -2-テトラヒドロピラン(表-2の化合物番号1023)の 製造

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3418, 1658, 1606, 1523.

NMR (CDC1<sub>3</sub>, δ): 0. 57 (d, J=6. 3Hz, 3H),

0. 79 (d, J=6. 3Hz, 3H), 1. 32-1. 78 (m, 7H)

15 ), 2. 16 (s, 3H), 2. 29 (s, 3H), 2. 60 (s, 6H)

), 3. 49 (m, 1H), 3. 61-3. 78 (m, 2H), 4. 08

(m, 1H), 5. 08 (d, J=7. 2Hz, 1H), 5. 94 (d, J=3. 0Hz, 1H), 6. 33 (d, J=8. 7Hz, 1H), 6.

95 (s, 2H).

20 実施例117 (2S, 3S)-3-{(S)-2-(4-tert-ブ チルフェニルスルホニルアミノ)-4-メチルバレリルアミノ}-2-ピ バロイルオキシテトラヒドロフラン(表-2の化合物番号1397)の製 造

融点:166-167℃

25 IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3360, 1728, 1682, 1665, 1547.

NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0. 55 (d, J=6.0Hz, 3H), 0. 78 (d, J=6.0Hz, 3H), 1. 25 (s, 9H), 1. 3

2 (s, 9H), 1. 38-1. 82 (m, 4H), 2. 25 (m, 1H

), 3. 60 (m, 1H), 3. 95 (m, 1H), 4. 12 (ddd,

J = 9. 0 Hz, 9. 0 Hz, 3. 0 Hz, 1 H), 4. 46 (m, 1 H)

), 5. 05 (d, J=7. 1 Hz, 1 H), 6. 10 (d, J=4. 5

Hz, 1H), 6.41 (d, J=8.3Hz, 1H), 7.52 (d,

J=8.6Hz, 2H), 7.78 (d, J=8.6Hz, 2H).

実施例118 (35) -2-メトキシ-3-((S) -4-メチル-2

10 -フェニルスルホニルアミノバレリルアミノ)テトラヒドロフラン(表-

2の化合物番号741)の製造

実施例 8 8 で得られた(2 S、 3 S) - 2 - アセトキシー 3 - ((S)

- 4 - メチル- 2 - フェニルスルホニルアミノバレリルアミノ) テトラヒ

ドロフラン43mgをメタノール40mlに溶かし、4規定の塩化水素含

15 有酢酸エチル1m1を加えた。室温で一晩撹拌した後、飽和重曹水7m1

を加え、溶媒を留去した。残渣に飽和重曹水を加え、酢酸エチルで抽出し

た。抽出液を飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥した。乾燥剤

を濾過してから濾液を濃縮し、得られた粗生成物にヘキサンおよびジエチ

ルエーテルを加えて撹拌した後、濾過すると目的物29mgが得られた。

20 収率:65%

融点:84-90℃

IR (KBr, cm<sup>-1</sup>): 3268, 1647, 1618.

NMR (CDC1<sub>3</sub>,  $\delta$ ): 0. 71 (d, J=6.6Hz, 2.1H

), 0. 80 (d, J=6.  $6\,H\,z$ , 0.  $9\,H$ ), 0. 84 (d, J=6

25 .  $6 \,\mathrm{Hz}$ ,  $2 \cdot 1 \,\mathrm{H}$ ),  $0 \cdot 8 \cdot 8 \cdot (d)$ ,  $J = 6 \cdot 6 \cdot Hz$ ,  $0 \cdot 9 \cdot H$ ), 1

. 42-1. 49 (m, 3H), 1. 61 (m, 1H), 2. 08 (m.

0. 3 H), 2. 2 7 (m, 0. 7 H), 3. 3 0 (s, 2. 1 H), 3 . 3 7 (s, 0. 9 H), 3. 6 3 (m, 1 H), 3. 6 9 (m, 0. 3 H), 3. 8 1 - 4. 1 1 (m, 1. 7 H), 4. 1 3 (m, 1 H), 4 . 6 6 (s, 0. 7 H), 4. 7 1 (d, J = 4. 8 Hz, 0. 3 H), 5 4. 6 6 (d, J = 7. 8 Hz, 0. 7 H), 5. 2 3 (d, J = 8. 4 Hz, 0. 3 H), 5. 9 6 (d, J = 7. 8 Hz, 0. 7 H), 6. 1 7 (d, J = 8. 7 Hz, 0. 3 H), 7. 4 7 - 7. 6 2 (m, 3 H) , 7. 8 6 (d, J = 7. 5 Hz, 2 H).

#### 試験例1 システインプロテアーゼ阻害活性の測定

10 カテプシンB (シグマ社、C-6286) の阻害活性は、文献 (Bio chemical Journal, 201巻、189ページ、1982年) 記載の方法に準じて測定した。その結果を表-5に示す。

m-カルパインは、ラットの脳より文献(Journal of Biological Chemistry, 259巻、3210ページ、1984年)記載の方法により精製し、その阻害活性は、文献(Journal of Biological Chemistry, 259巻、12489ページ、1984年)記載の方法に準じて測定した。その結果を表-6に示す。

表-5 および表-6 より、本発明の化合物は、パパイン、カテプシンB、 20 カテプシンL、カルパイン等のシステインプロテアーゼに対して、強い阻 害活性を示すことがわかる。

3 8 6

表-5 カテプシンBの阻害活性

			<del></del> -
実施例番号の化合物	I C 50	実施例番号の化合物	I C 50
(表-1の化合物番号)	(µM)	(表-1の化合物番号)	(μM)
1 (196)	0.42	40 (113)	1.00
4 (20)	0.70	41 (114)	0.87
5 (21)	0. 98	42 (115)	0. 55
6 (22)	1.35	43 (121)	0.14
7 (23)	0. 90	44 (125)	1. 45
. 1 0 0 (2 7 )	0. 37	45 (126)	0. 49
11 (28)	2. 15	46 (127)	0. 27
12(29)	1.20	48 (130)	0. 086
13 (31)	0.38	50 (134)	0. 20
15 (37)	0.70	51 (137)	0. 21
16 (38)	1.00	53 (140)	0.15
17 (40)	0.64	55 (142)	1.65
18 (44)	0.58	56 (144)	0.90
19 (46)	0.89	57 (148)	0. 24
20 (47)	1.05	58 (152)	0.46
21 (49)	1.17	59 (156)	0.80
24 (53)	2.90	60 (157)	0.034
25 (54)	2. 90	61 (161)	1.20
27 (60)	1.20	62 (170)	0.50
28 (61)	1.70	65 (187)	0.19
3 3 (8 5)	0.95	75 (229)	2. 40
34 (90)	1.35	77 (232)	0.40
3 9 (1 1 2)	0.20	78 (246)	0.30
実施例番号の化合物	I C 50		
(表-3の化合物番号)	( µ M)		
87 (1126)	1.30		

3 8 7

表-6 カルパインの阻害活性

			1
実施例番号の化合物	I C so	実施例番号の化合物	I C 50
(表-1の化合物番号)	(µM)	(表-1の化合物番号)	(μM)
1 (196)	0. 62	27 (60)	0. 65
4 (20)	0. 90	28 (61)	0. 52
5 (21)	2. 30	33 (85)	0.11
6 (22)	2. 30	34 (90)	0. 33
7 (23)	2. 40	39 (112)	0.37
9 (25)	1.55	40 (113)	0.17
10(27)	0. 96	41 (114)	1. 15
11 (28)	1.10	42 (115)	0.82
12 (29)	0. 65	43 (121)	0. 36
13 (31)	0. 66	44 (125)	0. 58
15 (37)	0. 68	45 (126)	0. 56
16 (38)	0. 34	46 (127)	0. 33
17 (40)	0. 39	47 (129)	2. 30
18 (44)	0. 44	48 (130)	0. 38
19 (46)	0. 48	49 (131)	0. 68
20 (47)	0.56	50 (134)	0. 65
21 (49)	0. 34	51 (137)	0. 48
22 (51)	0.41	52 (138)	0.34
23 (52)	1.10	53 (140)	0. 67
24 (53)	1.30	54 (141)	0. 70
25 (54)	1.05	55 (142)	0. 84
26 (57)	1.40	56 (144)	0. 64

the state of the s

3 8 8

表-6 (つづき)

実施例番号の化合物	I C so
	(μM)
(表-1の化合物番号)	
57 (148)	0. 25
58 (152)	0.44
59 (156)	0.40
60 (157)	0. 47
61 (161)	0.35
62 (170)	1.00
63 (175)	0.35
65 (187)	0.70
66 (202)	0.60
68 (205)	0.56
69 (208)	0.62
70 (211)	0.50
71 (215)	0. 45
7 2 (2 1 8)	0. 39
73 (221)	0.74
74 (227)	0. 95
75 (229)	0.38
76 (230)	0.36
77 (232)	1.00
80 (320)	2.80
81 (468)	1.55
実施例番号の化合物	I C 5 0
(表-3の化合物番号)	(μM)
87 (1126)	0. 78

試験例2 血液中での活性本体の生成

実施例88で得られた(25,35)-2-アセトキシー3-((S ) - 4 - メチル- 2 - フェニルスルホニルアミノバレリルアミノ) テト ラヒドロフランをアセトニトリルに溶かし、最終濃度が100μMにな るようにラットの血清に添加した。37℃で5分間インキュベーション 5 した後、アセトニトリルを加え、遠心分離して得られた溶液部分をHP LCで測定した。その結果を第1図に示す。また、対比のため、実施例 1で得られた(3S) - 3 - ((S) - 4 - xチルー2 - 7ェニルスル ホニルアミノバレリルアミノ) -2-テトラヒドロフラノールおよび実 施例88で得られた(2S, 3S)-2-アセトキシ-3-((S)-10 4-メチル-2-フェニルスルホニルアミノバレリルアミノ) テトラヒ ドロフランをアセトニトリルに溶かしたものをHPLCで測定した。そ の結果を第2図に示す。第1図および第2図より、加えた(2S, 3S ニルアミノバレリルアミノ)テトラヒドロフランの97%が加水分解さ 15 れ、活性本体である(3S)-3-((S)-4-メチル-2-フェニ ルスルホニルアミノバレリルアミノ) -2-テトラヒドロフラノール( 実施例1の化合物)に変換されていることが判明した。ヒトおよびイヌ の血漬でも同様の操作を行ない、活性本体が生成することを確認した。

20 HPLCの条件は以下の通り。

カラム Nucleosil 100s C<sub>18</sub>
4.6×250mm (ナーゲル社製)

カラム温度 50℃

移動相 CH<sub>2</sub> CN: H<sub>2</sub> O: PIC A Low UV (Waters社製)

22:78:1

流速 1ml/min

25

検出波長 UV222nm

この結果より、本発明の含酸素複素環誘導体は、生体内ですみやかに 活性本体であるラクトール誘導体に変換されることがわかる。

#### 試験例3 急性毒性試験

5 SD雌雄ラットに本発明の化合物を0.5%CMC-Na水溶液に懸 濁させたものを強制経口投与し、7日間症状観察を行った。

実施例88、96、106の化合物のLDso値は、いずれも>200 0mg/kgであった。

#### 試験例4 製剤例

10 (1)錠剤

下記の成分を常法に従って混合し、慣用の装置により打錠した。

実施例88の化合物

30 mg

結晶セルロース

60 mg

コーンスターチ

100mg

15 乳 糖

200mg

ステアリン酸マグネシウム

4 mg

# (2) 軟カプセル剤

下記の成分を常法に従って混合し、軟カブセルに充填した。

実施例88の化合物

3 0 mg

20 オリーブ油

3 0 0 mg

レシチン

2 0 m g

### (3) 注射用製剤

下記の成分を常法に従って混合し、1mlのアンブルを調整した。

実施例25の化合物

-3 mg

25 塩化ナトリウム

4 mg

注射用蒸留水

1 m 1

10

# 産業上の利用可能性

本発明の含酸素複素環誘導体は、パパイン、カテブシンB、カテブシンH、カテプシンL、カルパイン、インターロイキン1 β変換酵素等のシステインプロテアーゼに対して強い阻害作用を示し、また経口吸収性、組織移行性、細胞膜透過性にもすぐれていることから、筋ジストロフィー、筋萎縮症、心筋梗塞、脳卒中、アルツハイマー病、頭部外傷等の意識障害や運動障害、多発性硬化症、末梢神経のニューロパシー、白内障、炎症、アレルギー、劇症肝炎、骨粗鬆症、高カルシウム血症、乳癌、前立腺癌、前立腺肥大等の治療薬として、あるいは癌の増殖抑制、転移予防薬、血小板の凝集阻害薬として用いることができる。

20

25

3 9 2

#### 請求の範囲

# 1. 下記一般式(I)

$$R^{1} \xrightarrow{R^{3}} N \xrightarrow{R^{4}} 0 \xrightarrow{A} 0$$

$$R^{1} \xrightarrow{R^{3}} N \xrightarrow{R^{5}} N \xrightarrow{R^{5}} 0$$

$$R^{5} \xrightarrow{R^{6}} 0 R^{7}$$

$$(1)$$

$$R^8-N-C-$$
または $R^8-S-(R^8$ は $C_2\sim C_8$ のシクロアルキル基、 $H$ 

 $C_3 \sim C_8$  のシクロアルキルオキシ基、フルオレニル基、 $C_1 \sim C_5$  のアルコキシ基、置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{14}$ のアリール基、置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{14}$ のアリールオキシ基、置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{14}$ のアリールチオ基、置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{14}$ のアリールスルホニル基および置換基を有していてもよい $Q_8 = Q_8 = Q_8$ 

15

20

25

シ基からなる群より選ばれる1以上の置換基を有していてもよいC<sub>1</sub> ~C<sub>2</sub>。 のアルキル基;または置換基を有していてもよいC<sub>6</sub> ~C<sub>14</sub>のアリール基

を表し、 $R^7$  は水素原子、 $C_1 \sim C_6$  のアルキル基または  $R^9 - C_-$  ( $R^9$  は $C_1 \sim C_{10}$ のアルキル基または置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{12}$ のアリール基を表す)を表し、Aは $C_1 \sim C_3$  のアルキル基を有していてもよい $C_1 \sim C_3$  のアルキレン基を表し、nは0または1を表す)で表される含酸素復素環誘導体、その塩、その溶媒和物またはその水和物。

基、置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{14}$ のアリール基、置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{14}$ のアリールオキシ基、置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{14}$ のアリールチオ基、置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{14}$ のアリールスルホニル基および置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ のアルキル基:り選ばれる1以上の置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ のアルキル基: $C_2 \sim C_6$ のシクロアルキル基:置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{14}$ のアリール基で置換されていてもよい $C_2 \sim C_6$ のアルケニル基:または置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{14}$ のアリール基および $C_1 \sim C_{14}$ のアリール基および $C_1 \sim C_{14}$ のアルコキシ基からなる群より選ばれる1以上の置換基を有していてもよい $14 \sim C_{14}$ のアルコキシ基からなる群より選ばれる1以上の置換基を有していてもよい $14 \sim C_{14}$ 0のアルキル基である請求項11記載の化合物。

3.  $R^2$ 、 $R^4$  および $R^6$  がそれぞれ独立して水素原子または $C_1 \sim C_3$ 

のアルキル基である請求項2記載の化合物。

- 4. nが0である請求項3記載の化合物。
- 5. R¹ がR° -C-(R° は置換基を有していてもよいC。~C14の アリール基、置換基を有していてもよいC。~C14のアリールオキシ基、 置換基を有していてもよいC。~C14のアリールチオ基および置換基を有 していてもよいC。~C14のアリールスルホニル基からなる群より選ばれ る1以上の置換基を有していてもよいC1~C20のアルキル基;置換基を 有していてもよいC6~C14のアリール基;置換基を有していてもよいC6 ~C14のアリール基で置換されていてもよいC2~C5のアルケニル基; または置換基を有していてもよい複素環残基を表す)であり、R²、R⁴ およびR°が水素原子であり、R³ およびR⁵ がそれぞれ独立してC1~

 $C_{20}$ のアルキル基であり、 $R^7$  が水素原子または $R^9 - \overset{||}{C} - (R^9 \text{ は} C_1)$ 15  $\sim C_{10}$ のアルキル基を表す)であり、Aが $C_1 \sim C_3$  のアルキレン基であり、n が 0 である請求項 1 記載の化合物。

- 6. R<sup>7</sup> が水素原子である請求項5記載の化合物。
- 7. R<sup>7</sup> がR<sup>9</sup> C (R<sup>9</sup> は炭素数 1 ~ 1 0 のアルキル基を表す)で
  20 ある請求項 5 記載の化合物。
  - (R) (R) (R) は置換基を有していてもよい(R) (R) な置換基を有していてもよい(R) (R) (R) ない(R) な

5

 $9. R^1 がR^{\bullet} - O - C - (R^{\bullet} はC_3 \sim C_3 のシクロアルキル基、フルオレニル基、置換基を有していてもよい<math>C_6 \sim C_{14}$ のアリール基および置換基を有していてもよい複素環残基からなる群より選ばれる1以上の置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ のアルキル基; $C_3 \sim C_6 のシクロアルキル基;または置換基を有していてもよい<math>C_6 \sim C_{14}$ のアリール基を表す)であり、 $R^2$ 、 $R^4$  および $R^6$  が水素原子であり、 $R^3$  および $R^5$  がそれぞれ独立して水素原子;または置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{14}$ のアリール基および $C_1 \sim C_5 のアルコキシ基からなる群より選ばれる<math>1$ 以上の置換基を有していてもよい $C_1 \sim C_{20}$ のアルキル基であり、 $R^7$  が

15

- 水素原子または $R^{\circ}$  -C  $-(R^{\circ}$  は $C_{10}$  のアルキル基を表す)であり、A が $C_{1}$   $\sim$   $C_{3}$  のアルキレン基であり、n が 0 である請求項 1 記載の化合物。
  - 10. R<sup>7</sup> が水素原子である請求項9記載の化合物。

20

□ 1 1. R<sup>7</sup> がR<sup>8</sup> - C - (R<sup>8</sup> はC<sub>1</sub> ~ C<sub>16</sub>のアルキル基を表す)である請求項 9 記載の化合物。

25

12.  $R^1$  が $R^8$   $-O-C-(R^8$  はフルオレニル基および置換基を有していてもよい $C_8$   $\sim C_{14}$ のアリール基からなる群より選ばれる 1 以上の置換基を有していてもよい $C_1$   $\sim C_{20}$ のアルキル基:または $C_8$   $\sim C_8$  の

シクロアルキル基を表す)であり、 $R^2$ 、 $R^4$  および $R^6$  が水素原子であり、 $R^3$  および $R^6$  がそれぞれ独立して $C_1 \sim C_{20}$ のアルキル基であり、

U || | R<sup>7</sup> がR<sup>9</sup> − C − (R<sup>9</sup> はC<sub>1</sub> ∼ C<sub>10</sub>のアルキル基を表す)であり、Aが | C<sub>1</sub> ∼ C<sub>3</sub> のアルキレン基であり、nが 0 である請求項 1 記載の化合物。

O || 13. R' がR\* -N-C-(R\*は置換基を有していてもよいC。~ H

 $C_{14}$ のアリール基を表す)であり、 $R^2$  、 $R^4$  および $R^6$  が水素原子であ  $R^3$  および $R^5$  がそれぞれ独立して $C_1$  ~ $C_{20}$ のアルキル基であり、

 $R^7$  が水素原子または $R^8 - C - (R^8 は C_1 \sim C_{10}$ のアルキル基または置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{12}$ のアリール基を表す)であり、Aが $C_1 \sim C_3$  のアルキレン基であり、n が0 である請求項1記載の化合物。 $14 R^7$  が水素原子である請求項13記載の化合物。

O || 15. R¹ がR\* - S - (R\* は置換基を有していてもよいC。~C」4 || O

のアリール基または置換基を有していてもよい複素環残基を表す)であり、 R<sup>2</sup>、R<sup>4</sup> およびR<sup>5</sup> が水素原子であり、R<sup>2</sup> およびR<sup>5</sup> がそれぞれ独立 して $C_1 \sim C_2$ のアルキル基であり、R<sup>7</sup> が水素原子、 $C_1 \sim C_5$  のアル

| +ル基またはR°-C-(R°はC,~C,0のアルキル基または置換基を有していてもよいC。~C,2のアリール基を表す)であり、AがC,~C。のアルキル基を有していてもよいC,~C。のアルキレン基であり、nが0である請求項1記載の化合物。

16. R<sup>7</sup> が水素原子である請求項15記載の化合物。

17. R' がC, ~C。のアルキル基である請求項15記載の化合物。

のアリール基を表す)であり、 $R^7$  が $C_1 \sim C_3$  のアルキル基である請求項 1.5 記載の化合物。

O || 19. R<sup>7</sup> がR<sup>9</sup> - C - (R<sup>9</sup> はC<sub>1</sub> ~ C<sub>10</sub>のアルキル基を表す)であ 10 る請求項15記載の化合物。

□ 20. R<sup>7</sup> がR<sup>9</sup> - C - (R<sup>8</sup> は置換基を有していてもよいC。~C<sub>12</sub> のアリール基を表す)である請求項15記載の化合物。

O || 15 21. R¹ がR® - S - (R® は置換基を有していてもよいC。~C」。 || O

OFリール基を表す)であり、R<sup>7</sup>がR<sup>8</sup>-C-(R<sup>8</sup>は置換基を有してしてもよいC<sub>6</sub>~C<sub>12</sub>のアリール基を表す)である請求項15記載の化合20 物。

22. 
$$R^{1} NR^{8} - C - R^{8} - O - C - R^{8} - S - (R^{8} I)$$

 $C_1 \sim C_3$  のアルキル基、ハロゲン原子および $C_1 \sim C_3$  のアルコキシ基 25 からなる群より選ばれる 1 以上の置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{14}$ の アリール基:  $C_3 \sim C_6$  のシクロアルキル基: または $C_1 \sim C_3$  のアルキ

10

ル基から選ばれる1以上の置換基を有していてもよい複素環残基により置換されていてもよいC」~C。のアルキル基 (2)C。~C。のシクロアルキル基 (3)C」~C。のアルキル基、ハロゲン原子、ニトロ基、フルオレニル基およびC」~C。のアルコキシ基からなる群より選ばれる1以上の置換基を有していてもよいC。~C」のアリール基 (4)C」~C。のアルキル基およびハロゲン原子からなる群より選ばれる1以上の置換基を有していてもよいC。~C」のアリール基により置換されていてもよいC。~C。のアルケニル基、または (5)C」~C。のアルキル基およびハロゲン原子からなる群より選ばれる1以上の置換基を有していてもよいC2~C。のアルケニル基、または (5)C」~C。のアルキル基およびハロゲン原子からなる群より選ばれる1以上の置換基を有していてもよい位素環残基であり、R² およびR° が水素原子であり、R³ がC」~C。のアルキル基であり、R° がC。~C」のアリール基で置換されていてもよいC」~C。のアルキル基であり、R° が C。~C」のアリール基で置換されていてもよいC」~C。のアルキル基であり、R° が水素原子または

U || |15 R°-C-(R°はC₁~C。のアルキル基を表す)である請求項1記載 の化合物。

C」~C。のアルキル基、ハロゲン原子およびC」~C。のアルコキシ基からなる群より選ばれる1以上の置換基を有していてもよいC。~C」のアリール基; C。~C。のシクロアルキル基; ピリジル基; C」~C。のアルキル基から選ばれる1以上の置換基を有していてもよいイミダゾール基; フリル基; テトラヒドロフリル基; またはテトラヒドロピラニル基により置換されていてもよいC」~C。のアルキル基 (2) C。~C。のシクロアルキル基 (3) C」~C。のアルキル基、ハロゲン原子、ニト

口基、フルオレニル基および $C_1 \sim C_3$  のアルコキシ基からなる群より選ばれる 1 以上の置換基を有していてもよい $C_6 \sim C_{14}$ のアリール基 (4)  $C_1 \sim C_3$  のアルキル基により置換されていてもよい $C_6 \sim C_{14}$ のアリール基により置換された $C_2 \sim C_5$  のアルケニル基 (5) ピリジル基 (6)  $C_1 \sim C_3$  のアルキル基から選ばれる 1 以上の置換基を有していてもよいイミダゾール基 (7) クロマニル基 (8) フリル基 (9) テトラヒドロフリル基または (10) テトラヒドロピラニル基を表す) であり、 $R^2$  、 $R^4$  および $R^6$  が水素原子であり、 $R^3$  が $C_1 \sim C_6$  のアルキル基であり、 $R^5$  が $C_6 \sim C_{14}$ のアリール基で置換されていてもよい $C_1 \sim$ 

10

5

C。のアルキル基であり、R が水素原子またはR  $^{\circ}$  -C  $^{\circ}$  (R はC  $^{\circ}$   $^{$ 

 $24. AがC_1 \sim C_3$  のアルキル基を有していてもよいエチレン基であり、n が 0 である請求項 23 記載の化合物。

15

C。のアルキル基で置換されていてもよいC。 $\sim C$ 」のアリール基で置換されていてもよいC1  $\sim C$ 3 のアルキル基;またはC1  $\sim C$ 3 のアルキル 基から選ばれる 1 以上の置換基を有していてもよいC5  $\sim C$ 6 のアリール 基を表す)であり、R7 、R7 およびR7 が水素原子であり、R7 および

 $R^{\mathfrak{s}}$  が  $C_{\mathfrak{l}} \sim C_{\mathfrak{s}}$  のアルキル基であり、 $R^{\mathfrak{l}}$  が水素原子または $R^{\mathfrak{s}} - C_{\mathfrak{l}} - C_{\mathfrak{s}}$  ( $R^{\mathfrak{s}}$  は $C_{\mathfrak{l}} \sim C_{\mathfrak{s}}$  のアルキル基を表す)である請求項 1 記載の化合物。

25 26. nが0である請求項25記載の化合物。

27. 
$$R^{1}$$
  $NR^{8}$   $-C^{-}$ ,  $R^{8}$   $-O^{-}$ ,  $R^{8}$   $-S^{-}$   $||C^{1}||$ 

 $C_s$ のアルキル基で置換されていてもよいフェニル基で置換された $C_1 \sim C_s$ のアルキル基;または $C_1 \sim C_s$ のアルキル基から選ばれる1以上の置換基を有していてもよいフェニル基を表す)であり、 $R^4$  および $R^6$  が水素原子であり、 $R^5$  が $C_1 \sim C_s$ のアルキル基であり、 $R^7$  が水素原子

または $R^{\circ}$  -C  $-(R^{\circ}$  は $C_{1}$   $\sim$   $C_{\circ}$  のアルキル基を表す)であり、A が 10 メチル基を有していてもよいエチレン基であり、n が 0 である請求項 1 記載の化合物。

 $H_3$  C O  $H_3$  C O O O O O O O O

20 H<sub>3</sub> C であり、R<sup>4</sup> およびR<sup>6</sup> が水素原子であり、R<sup>5</sup> か

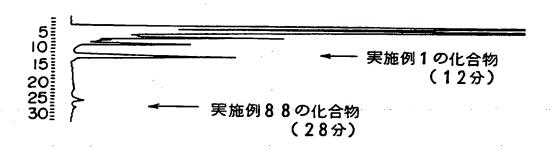
 $C_1 \sim C_6$  のアルキル基であり、 $R^7$  が水素原子または $R^8 - C - (R^8)$  は $C_1 \sim C_6$  のアルキル基を表す)であり、A がメチル基を有していても

よいエチレン基であり、nが0である請求項1記載の化合物。

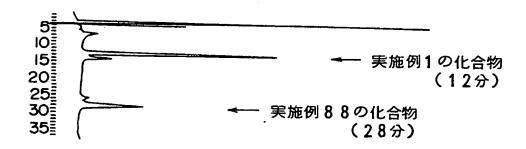
- 29. 請求項1記載の化合物および薬学的に許容される担体を含有してなる医薬組成物。
- 30. 請求項1記載の化合物および薬学的に許容される担体を含有して なるシステインプロテアーゼの異常昂進に起因する疾患のための医薬組成物。

1/1

第一図



第 2 図



# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP96/00286

A. CI	ASSIFICATION OF SUBJECT MATTER		/JP96/00286
		, 309/14, C07H5/06, 15,	
Accession.	31/34, 31/35, 31/7 to International Patent Classification (IPC) or to	, 503/14, CU/H5/06, 15,	/18, A61K31/3
According	to international Patent Classification (IPC) or to	both national classification and IPC	
Minimum	ocumentation searched (classification system follow	and he along	
Int	C16 C07D305/08, 307/22 31/34, 31/35, 31/70	300/14 CORRECTION	
	31/34, 31/35, 31/70	) 303/14, CU/H5/06, 15/	18, A61K31/33
DOCUMENTS.	tion searched other than minimum documentation to	the extent that such documents are included.	
		are included in	the fields searched
Electronic d	ata base consulted during the international search (as ONLINE	Ime of data base and mil	
CAS	ONLINE	or data base and, where practicable, search	terms used)
C. DOCU	MENTS CONSTRUCT		
	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, when		T
		e appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
E	EP, 641800, Al (Takeda Cl Ltd.),	hami'a 1 a a	Wallin No.
	Ltd.),	memical Industies,	1 - 30
,	March 8, 1995 (08, 03 of	= 1	
1	Claim & JP, 8-104685, A		
i	-, A		·
1		·	
. [		i	
- 1		1	
1			
1			
	·		
1		1	
j		i i	
- 1			
ł			
		1	
1			
Fuerban			
- wuite d	ocuments are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.	
Special cas	gories of cited documents:	promittality and ca.	
OOCUMENT &	Clining the good to the control of t	T' later document published after the internal	tional filing date or priority
		the minerals and a special	ios but cited to understand
document w	ment but published on or after the international filing date	"X" document of particular relevance: the cl	
cited to est	blish the suction desires on priority claim(s) or which is	considered novel or cannot be considered step when the document is taken alone	ed to inventive an inventive
SPECIAL PERS	to (as amongod)	say when the document is taken slone	
means	ferring to an oral disclosure, use, exhibition or other	"Y" document of particular relevance; the cli- considered to involve an inventive ste combined with one or more other such do-	nimed invention cannot be
document no	Mighed price on the Leavest of the control	combined with one or more other such doc being obvious to a person skilled in the	uments, such combination
	ate claimed	- Ferre semior 12 mg	n i
the priority	l completion and	"&" document member of the same patent far	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
		Date of mailing of the internal	
of the actu	l completion of the international search	or mening of the infelliational secont	
of the actu	24, 1996 (24 04 06)	Date of mailing of the international search	
of the actual	24, 1996 (24. 04. 96)	May 14, 1996 (14. 05	
of the actu	24, 1996 (24. 04. 96)	May 14, 1996 (14. 05	
of the actual April	24, 1996 (24. 04. 96) g address of the ISA/		
of the actual April and mailing	24, 1996 (24. 04. 96)	May 14, 1996 (14. 05	
of the actual April and mailing Japane maile No.	24, 1996 (24. 04. 96)  g address of the ISA/ se Patent Office	May 14, 1996 (14. 05	

#### A. 発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC))

Int. C1' C07D305/08, 307/22, 309/14, C07H5/06, 15/18, A61K31/335, 31/34, 31/35, 31/70

#### B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int. C1° C07D305/08, 307/22, 309/14, C07H5/06, 15/18, A61K31/335, 31/34, 31/35, 31/70

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語)

CAS ONLINE

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
E	EP、641800、A1 (Takeda Chemical Industries, Ltd.) 8. 3月. 19 95 (08. 03. 95) 請求の範囲 &JP、8-104685、A	1 - 3 0

#### □ C欄の続きにも文献が列挙されている。

─ パテントファミリーに関する別紙を参照。

- \* 引用文献のカテゴリー
- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す もの
- 「E」先行文献ではあるが、国際出願日以後に公表されたもの
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 文献(理由を付す)
- 「〇」口頭による開示、使用、展示等に督及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

- の日の後に公表された文献
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの
- 「&」同一パテントファミリー文献

####